

# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 11-302382

(43)Date of publication of application : 02.11.1999

(51)Int.Cl.

C08G 77/04

G03F 7/039

G03F 7/075

H01L 21/027

(21)Application number : 10-227633

(71)Applicant : SHIN ETSU CHEM CO LTD

(22)Date of filing : 28.07.1998

(72)Inventor : NAKAJIMA MUTSUO  
KANEKO ICHIRO  
ISHIHARA TOSHINOBU  
TSUCHIYA JUNJI  
HATAKEYAMA JUN  
NAGURA SHIGEHIO

(30)Priority

Priority number : 09224389

Priority date : 06.08.1997

Priority country : JP

10 52760

18.02.1998

JP

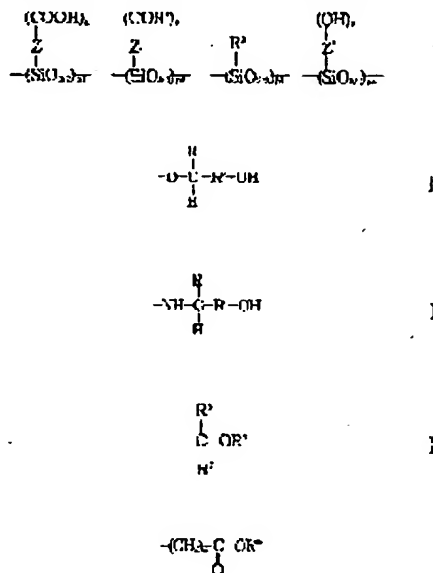
## (54) POLYMERIC SILICONE COMPOUND, RESIST MATERIAL AND PATTERN FORMATION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject compound having a specific recurring unit and useful as a base resin for resist materials used for micro-lithography in a production process of semiconductor devices, or the like.

SOLUTION: This silicone compound has a recurring unit of formula I [Z is di- to hexavalent 5-12C nonaromatic hydrocarbon or the like; Z' is di- to hexavalent 1-20C hydrocarbon or the like; (x) to (z) are each 1-5; R1 is a group of formula II or formula III (R is H, OH or a 1-20C alkyl; R' is a 1-20C alkylene); R2 is a 1-8C alkyl, alkenyl or the like; p1 is a positive number and p2 to p4 are each 0 or a positive number and p1+p2+p3+p4=1] and has 1,000 to 50,000 weight average molecular weight.

The carboxyl group of the compound or parts or total of carboxyl group and hydroxyl group are preferably replaced with one or two or more kinds of groups unstable to acids [preferably a group of formula IV or formula V [R6 and R7 are each H or a 1-18C alkyl; R8 is a 1-18C monovalent hydrocarbon; R9 is a 4-20C tertiary alkyl or the like; (a) is 0-6]].



## LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

21.05.2001

[Date of sending the examiner's decision of

rejection]

[Kind of final disposal of application other than  
the examiner's decision of rejection or  
application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision  
of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's  
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japan Patent Office

(51) Int.Cl.<sup>6</sup> 識別記号

C 0 8 G 77/04

G 0 3 F 7/039

7/075

H 0 1 L 21/027

6 0 1

5 1 1

F I

C 0 8 G 77/04

G 0 3 F 7/039

6 0 1

5 1 1

H 0 1 L 21/30

5 0 2 R

審査請求 未請求 請求項の数13 F D (全 95 頁)

(21) 出願番号 特願平10-227633

(22) 出願日 平成10年(1998)7月28日

(31) 優先権主張番号 特願平9-224389

(32) 優先日 平9(1997)8月6日

(33) 優先権主張国 日本 (J P)

(31) 優先権主張番号 特願平10-52760

(32) 優先日 平10(1998)2月18日

(33) 優先権主張国 日本 (J P)

(71) 出願人 000002060

信越化学工業株式会社

東京都千代田区大手町二丁目6番1号

(72) 発明者 中島 陸雄

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1

信越化学工業株式会社合成技術研究所内

(72) 発明者 金子 一郎

茨城県鹿嶋郡神栖町大字東和田1番地 信

越化学工業株式会社塩ビ技術研究所内

(72) 発明者 石原 俊信

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1

信越化学工業株式会社合成技術研究所内

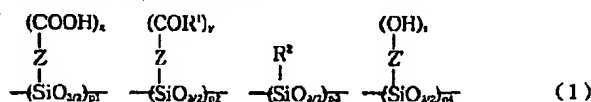
(74) 代理人 弁理士 小島 隆司 (外1名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 高分子シリコン化合物、レジスト材料及びパターン形成方法

(57) 【要約】 (修正有)

【解決手段】 式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基と水酸基の水\*



(式中、Zは2価～6価の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価～6価の、直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基、又は非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基である。R'は-OCHR-R'-OH又は-NHCHR-R'-OHで示される基、R'はアル

\*素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000～50,000の高分子シリコン化合物。

キル基又はアルケニル基、又は非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。)

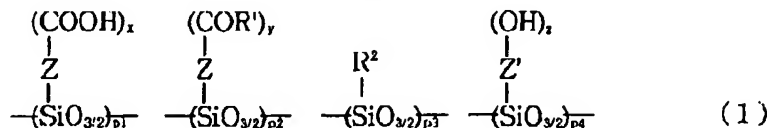
【効果】 高エネルギー線に感応し、感度、解像性に優れているため、電子線や遠紫外線による微細加工に有用である。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有し、重量平均分子量が1,000~50,000\*

\*である高分子シリコン化合物。

【化1】



〔式中、Zは2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても※

※よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換されていてもよい。x、y、zは上記Z、Z'の価数に並び、それぞれ1~5の整数を示す。R'は下記一般式(2a)又は(2b)で示される基、R<sup>2</sup>は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

【化2】



〔式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。〕

式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、

$$0 < p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$

$$0 \leq p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$$

$$0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.7$$

$$0 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$

を満足する数である。]

【請求項2】 請求項1記載の一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000~50,000の高分子シリコン化合物。

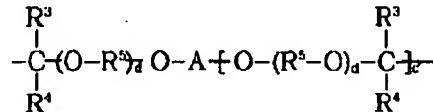
【請求項3】 酸不安定基が、下記一般式(4)で示される基、下記一般式(5)で示される基、炭素数4~20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基及び炭素数4~20のオキソアルキル基より選ばれる1種又は2種以上の基である請求項2記載の高分子シリコン化合物。

【化3】

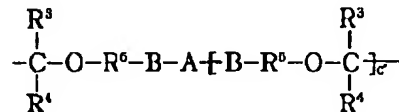




(R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～18の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示し、R<sup>5</sup>は炭素数1～18のヘテロ原子を有してもよい1価の炭化水素基を示し、R<sup>6</sup>とR<sup>7</sup>、R<sup>6</sup>とR<sup>8</sup>又はR<sup>7</sup>とR<sup>8</sup>とは環を形成していてもよく、環を形成する場合、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>はそれぞれ炭素数1～18の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>9</sup>は炭素数4～20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1～6のトリアルキルシリル基、炭素数4～20のオキソアルキル基又は上記一般式(4)で示される基を示す。aは0～6の整数である。)



(3 a)



(3 b)

(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1～10の整数である。Aは、c個の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、※

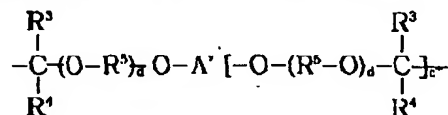
\*【請求項4】 カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び／又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル％を超え50モル％以下の割合で下記一般式(3 a)又は(3 b)で示されるC-O-C基を有する基で置換されることにより分子内及び／又は分子間で架橋された請求項2又は3記載の高分子シリコン化合物。

【化4】

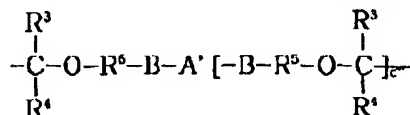
※カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2～8、c'は1～7の整数である。)

【請求項5】 一般式(3 a)又は(3 b)で示されるC-O-C基を有する架橋基が、下記一般式(3 a' )又は(3 b' )で示される請求項4記載の高分子シリコン化合物。

【化5】



(3 a' )



(3 b' )

(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1～5の整数である。A'は、c'個の炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、アルキルトリイル基、アルキルテトライル基又は炭素数6～30のアリーレン基を

示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。c'は2～4、c''は1～3の整数である。)

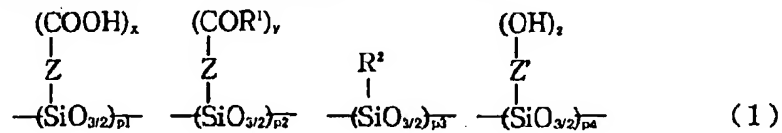
【請求項6】 請求項1乃至5のいずれか1項記載の高分子シリコン化合物を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【請求項 7】 (A) 有機溶剤

(B) 下記一般式 (1) で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の\*

\* 水素原子の一部又は全部が 1 種又は 2 種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量 1,000~50,000 の高分子シリコン化合物、

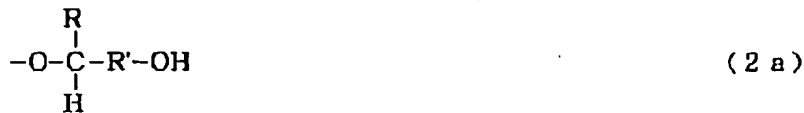
【化 6】



【式中、Z は 2 価～6 価の炭素数 5～12 の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z' は 2 価～6 価の炭素数 1～20 の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数 3～20 の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても※

10 ※よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換されていてもよい。x、y、z は上記 Z、Z' の価数に依り、それぞれ 1～5 の整数を示す。R<sup>1</sup> は下記一般式 (2a) 又は (2b) で示される基、R<sup>2</sup> は炭素数 1～8 の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数 5～12 の非芳香族系の 1 価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

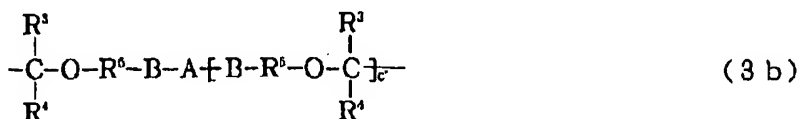
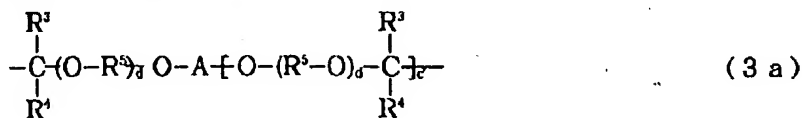
【化 7】



(式中、R は水素原子、水酸基又は炭素数 1～20 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R' は炭素数 1～20 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、R と R' はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R' はそれぞれ炭素数 1～8 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

★また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が 1 種又は 2 種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式 (1) で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び／又は水酸基の水素原子全体の 0 モル%を超え 50 モル%以下の割合で下記一般式 (3a) 又は (3b) で示される C-O-C 基を有する基で置換することにより分子内及び／又は分子間で架橋されていてもよい。

【化 8】



(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup> は水素原子又は炭素数 1～8 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup> と R<sup>4</sup> とは環を形成してもよく、環を形成する場合には

R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup> は炭素数 1～8 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup> は炭素数 1～10 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、d は 0 又は 1～10 の整数であ

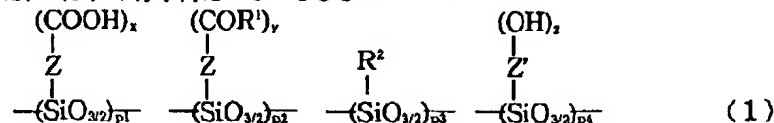
る。Aは、c 価の炭素数 1～50 の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは $-\text{CO}-\text{O}-$ 、 $-\text{NHCO}-\text{O}-$ 又は $-\text{NHCONH}-$ を示す。c は 2～8、c' は 1～7 の整数である。）

(C) 酸発生剤を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【請求項 8】 更に、(D) 溶解制御剤を配合したことを特徴とする請求項 7 記載のレジスト材料。

【請求項 9】 更に、(E) 塩基性化合物を配合したことを特徴とする請求項 7 又は 8 記載のレジスト材料。

【請求項 10】 更に、(F)：分子内に $\equiv\text{C}-\text{COO}^*$



【式中、Z は 2 価～6 価の炭素数 5～12 の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z' は 2 価～6 価の炭素数 1～20 の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数 3～20 の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても※

\*H で示される基を有する化合物を配合したことを特徴とする請求項 7 乃至 9 のいずれか 1 項記載のレジスト材料。

【請求項 11】 更に、(G)：アセチレンアルコール誘導体を配合したことを特徴とする請求項 7 乃至 10 のいずれか 1 項記載のレジスト材料。

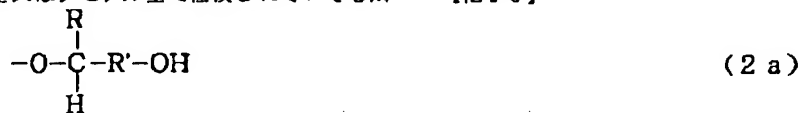
【請求項 12】 (A) 有機溶剤

(B) 下記一般式 (1) で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が 1 種又は 2 種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量 1,000～50,000 の高分子シリコン化合物、

【化 9】

※よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換されていてもよい。x、y、z は上記 Z、Z' の価数に依り、それぞれ 1～5 の整数を示す。R' は下記一般式 (2a) 又は (2b) で示される基、R<sup>2</sup> は炭素数 1～8 の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数 5～12 の非芳香族系の 1 価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

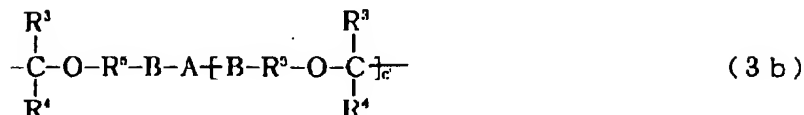
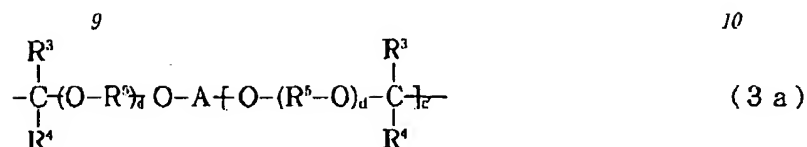
【化 10】



(式中、R は水素原子、水酸基又は炭素数 1～20 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R' は炭素数 1～20 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、R と R' はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R' はそれぞれ炭素数 1～8 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が 1 種又は 2 種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式 (1) で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子全体の 0 モル%を超え 50 モル%以下の割合で下記一般式 (3a) 又は (3b) で示される C-O-C 基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【化 11】



(式中、 $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、 $\text{R}^3$ と $\text{R}^4$ とは環を形成してもよく、環を形成する場合には $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。 $\text{R}^5$ は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、 $d$ は0又は1～10の整数である。Aは、 $c$ 個の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは $-\text{CO}-\text{O}-$ 、 $-\text{NHCO}-\text{O}-$ 又は $-\text{NHCONH}-$ を示す。 $c$ は2～8、 $c'$ は1～7の整数である。)

(C) 酸発生剤、(H) 酸の作用によって架橋する化合物を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【請求項13】 (i) 請求項5乃至12のいずれか1項記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、(ii) 次の加熱処理後、フォトリソを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、(iii) 必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、半導体素子などの製造工程における微細加工に用いられるレジスト材料のベース樹脂として好適な高分子シリコン化合物、及び遠紫外線、KrFエキシマレーザー光(248nm)、ArFエキシマレーザー光(193nm)、電子線、X線などの高エネルギー線を露光光源として用いる際に好適なレジスト材料、並びにパターン形成方法に関するものである。

【0002】

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】 近年、LSIの高集積化と高速化に伴い、パターンルールの微細化が求められている中、現在汎用技術として用いられている光露光では、光源の波長に由来する本質的な解像度の限界に近づきつつある。g線(436nm)もしくはi線(365nm)を光源とする光露光では、およ

そ0.5 $\mu\text{m}$ のパターンルールが限界とされており、これを用いて製作したLSIの集積度は、16MビットDRAM相当までとなる。しかし、LSIの試作はすでにこの段階までできており、更なる微細化技術の開発が急務となっている。

【0003】 パターンの微細化を図る手段の一つとしては、レジストパターン形成の際に使用する露光光を短波長化する方法があり、256Mビット(加工寸法が0.25 $\mu\text{m}$ 以下)DRAM(ダイナミック・ランダム・アクセス・メモリ)の量産プロセスには、露光光源としてi線(365nm)に代わって短波長のKrFエキシマレーザー(248nm)の利用が現在積極的に検討されている。しかし、更に微細な加工技術(加工寸法が0.2 $\mu\text{m}$ 以下)を必要とする集積度1G以上のDRAMの製造には、より短波長の光源が必要とされ、特にArFエキシマレーザー(193nm)を用いたフォトリソが最近検討されてきている。

【0004】 ここで、ArFエキシマレーザーに代表される220nm以下の短波長光を用いたリソグラフィの場合、微細パターンを形成するためにフォトリソには従来の材料では満足できない新たな特性が要求される。そのため、イトー(Ito)らが、ポリヒドロキシスチレンの水酸基を1er1-ブトキシカルボニルオキシ基(1-Boc基)で保護したPBOCSTという樹脂にオニウム塩の酸発生剤を加えた化学増幅ポジ型レジスト材料を提案して以来、種々の高感度で高解像度のレジスト材料が開発されている。しかし、これらのレジスト材料は、いずれも高感度で高解像度のものではあるが、微細な高アスペクト比のパターンを形成することは、これらから得られるパターンの機械的強度を鑑みると困難であった。

【0005】 また、上記のようなポリヒドロキシスチレンをベース樹脂として使用し、遠紫外線、電子線及びX線に対して感度を有するレジスト材料は、従来より数多く提案されている。しかし、段差基板上に高アスペクト比のパターンを形成するには、2層レジスト法が優れているのに対し、上記レジスト材料はいずれも単層レジスト法によるものであり、未だ基板段差の問題、基板からの光反射の問題、高アスペクト比のパターン形成が困難な問題があり、実用に供することが難しいのが現状であ

る。

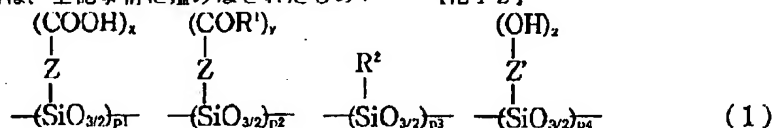
【0006】一方、従来より、段差基板上に高アスペクト比のパターンを形成するには2層レジスト法が優れていることが知られており、更に、2層レジスト膜を一般的なアルカリ現像液で現像するためには、ヒドロキシ基やカルボキシル基等の親水基を有する高分子シリコン化合物であることが必要ということが知られている。しかし、高分子シリコン化合物に直接水酸基が結合したシラノールの場合、酸により架橋反応が生じるため、化学増幅ポジ型レジスト材料への適用は困難であった。

【0007】近年、これらの問題を解決するシリコン系レジスト材料として、安定なアルカリ可溶性シリコンポリマーであるポリヒドロキシベンジルシルセスキオキサンのフェノール性水酸基の一部をt-Boc基で保護したものをベース樹脂として使用し、これと酸発生剤とを組み合わせたシリコン系化学増幅ポジ型レジスト材料が提案されている(特開平7-118651号、SPIE vol. 1952 (1993) 377等)。

【0008】しかしながら、これらのシリコンレジスト材料に使用されるポリマーは芳香族環を有しており、220nm以下の波長については芳香族環による光吸収が極めて強く、このためこれら従来樹脂をそのまま220nm以下の短波長光を用いたフォトグラフィーには適用できない(即ち、レジストも表面で大部分の露光光が吸収され、露光が基板まで達しないため微細なレジストパターンを形成できない[笹子ら、"ArFエキシマレーザーリソグラフィー(3)-レジスト評価-"、第35回応用物理学会関係連合講演会講演予稿集、1P-K4 (1989)] )。

【0009】シリコン系レジスト材料のベース樹脂にフェニル基を有していないものの例として、特開平5-323611号公報のものが挙げられるが、このベースポリマーは、アルカリ現像を可能にするために必要なカルボキシル基、ヒドロキシ基などの親水基を全て保護しているため、露光部を現像液に溶解させるようにするためには多くの保護基を分解させなければならない。そのために、添加する酸発生剤の添加量が多くなったり、感度が悪くなったりする。更に加えて、多くの保護基を分解させたときに生じる膜厚の変化や膜内の応力あるいは気泡の発生を引き起こす可能性が高く、高感度、かつ微細な加工に適したレジスト材料を与えないものであった。

【0010】本発明は、上記事情に鑑みなされたもの\*



[式中、Zは2価～6価の炭素数5～12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水

\*で、高感度、高解像度を有し、特に高アスペクト比のパターンを形成するのに適した2層レジスト法の材料として好適に使用できるのみならず、耐熱性に優れたパターンを形成することができるレジスト材料のベースポリマーとして有用な新規高分子シリコン化合物及び該化合物をベースポリマーとして含有するレジスト材料並びにパターン形成方法を提供することを目的とする。

【0011】

【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】本発明者らは、上記目的を達成するため鋭意検討を行った結果、下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物においてそのカルボキシル基又はカルボキシル基と水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換された(即ち、式(1)の高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子が酸不安定基により0～100モル%の割合で置換された)、重量平均分子量1,000～50,000の芳香環を含まない高分子シリコン化合物、これに酸発生剤を添加したポジ型レジスト材料、又は更に酸の作用によって架橋する化合物を添加したネガ型レジスト材料、特に酸発生剤に加え、溶解制御剤を配合したレジスト材料やこれらに塩基性化合物を更に配合してなるレジスト材料は、レジスト溶解コントラストを高め、特に露光後の溶解速度を増大させること、更に分子内に≡C-COOHで示される基を有する化合物を配合したレジスト材料がレジストのPED安定性を向上させ、窒化膜基板上でのエッジラフネスを改善させること、また、アセチレンアルコール誘導体を配合することにより、塗布性、保存安定性を向上させ、従って本発明に係るシリコン系レジスト材料が、透明性が高く、高解像度、露光余裕度、プロセス適応性に優れ、実用性が高く、精密な微細加工に有利な超LSI用レジスト材料として非常に有効であることを知見し、本発明をなすに至った。

【0012】即ち、本発明は下記の高分子シリコン化合物及びこれを配合したレジスト材料並びにパターン形成方法を提供する。

【0013】請求項1：下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有し、重量平均分子量が1,000～50,000である高分子シリコン化合物。

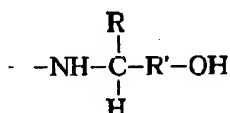
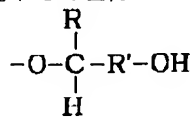
【0014】

【化12】

素基、Z'は2価～6価の炭素数1～20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3～20の非芳香族

系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有機環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていてもよく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換されていてもよい。

【0015】x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、\*



(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

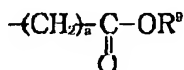
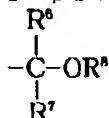
式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、

$$0 < p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$

$$0 \leq p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$$

$$0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.7$$

$$0 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$



(R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>は水素原子又は炭素数1~18の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示し、R<sup>8</sup>は炭素数1~18のヘテロ原子を有してもよい1価の炭化水素基を示し、R<sup>6</sup>とR<sup>7</sup>、R<sup>6</sup>とR<sup>8</sup>又はR<sup>7</sup>とR<sup>8</sup>とは環を形成していてもよく、環を形成する場合、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>はそれぞれ炭素数1~18の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>9</sup>は炭素数4~20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基、炭素数4~20のオキソアルキル基又は上記一般式

\*それぞれ1~5の整数を示す。

【0016】R<sup>1</sup>は下記一般式(2a)又は(2b)で示される基、R<sup>2</sup>は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有機環式炭化水素基を示す。

【0017】

【化13】

(2a)

(2b)

※を満足する数である。]

20 【0018】請求項2：請求項1記載の一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000~50,000の高分子シリコン化合物。

30 【0019】請求項3：酸不安定基が、下記一般式(4)で示される基、下記一般式(5)で示される基、炭素数4~20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基及び炭素数4~20のオキソアルキル基より選ばれる1種又は2種以上の基である請求項2記載の高分子シリコン化合物。

【0020】

【化14】

(4)

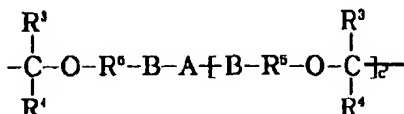
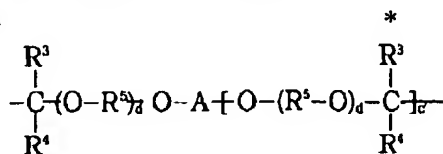
(5)

(4)で示される基を示す。aは0~6の整数である。)

50 【0021】請求項4：カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-

○-C基を有する基で置換されることにより分子内及び／又は分子間で架橋された請求項2又は3記載の高分子シリコン化合物。

\*【0022】  
【化15】

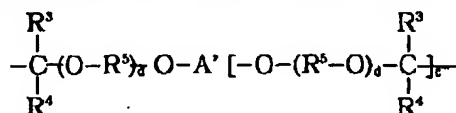


(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1～10の整数である。Aは、c個の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、※

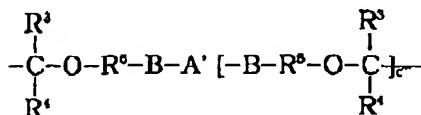
※カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2～8、c'は1～7の整数である。)

【0023】請求項5：一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する架橋基が、下記一般式(3a'')又は(3b'')で示される請求項4記載の高分子シリコン化合物。

【0024】  
【化16】



(3a'')



(3b'')

(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1～5の整数である。A'は、c'個の炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、アルキルトリイル基、アルキルテトライル基又は炭素数6～30のアリーレン基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。c'は2～4、

c'は1～3の整数である。)

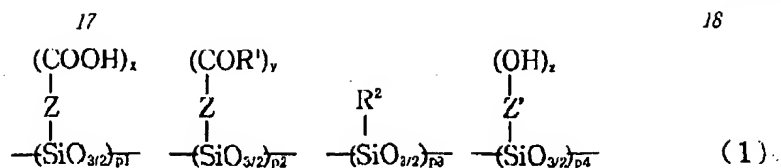
【0025】請求項6：請求項1乃至5のいずれか1項記載の高分子シリコン化合物を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【0026】請求項7：

(A)有機溶剤

(B)下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000～5,000の高分子シリコン化合物。

【0027】  
【化17】



[式中、Zは2価～6価の炭素数5～12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価～6価の炭素数1～20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3～20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に酸素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていてもよく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ\*

\*れていてもよい。

【0028】x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、それぞれ1～5の整数を示す。R'は下記一般式(2a)又は(2b)で示される基、R<sup>2</sup>は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5～12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

【0029】

【化18】



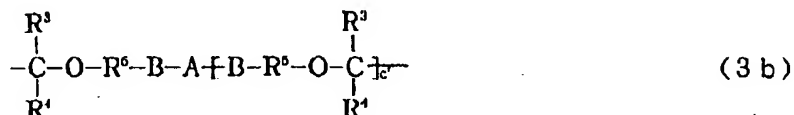
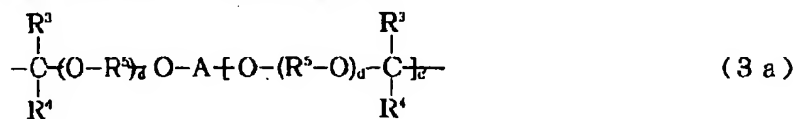
(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

また、カルボキシ基又はカルボキシ基及び水酸基の※

※水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシ基及び/又は水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【0030】

【化19】



(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は

は環状のアルキレン基、dは0又は1～10の整数である。Aは、c個の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、



カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは $-\text{CO}-\text{O}-$ 、 $-\text{NHCO}-\text{O}-$ 又は $-\text{NHC}(\text{O})\text{NH}-$ を示す。cは2～8、c'は1～7の整数である。）

(C) 酸発生剤を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【0031】請求項8：更に、(D) 溶解制御剤を配合したことを特徴とする請求項7記載のレジスト材料。

【0032】請求項9：更に、(E) 塩基性化合物を配合したことを特徴とする請求項7又は8記載のレジスト材料。

【0033】請求項10：更に、(F)：分子内に $\equiv\text{C}-\text{COOH}$ で示される基を有する化合物を配合したことを特徴とする請求項7乃至9のいずれか1項記載のレジ

\*スト材料。

【0034】請求項11：更に、(G)：アセチレンアルコール誘導体を配合したことを特徴とする請求項7乃至10のいずれか1項記載のレジスト材料。

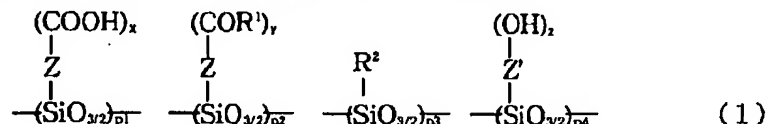
【0035】請求項12：

(A) 有機溶剤

(B) 下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000～50,000の高分子シリコン化合物、

【0036】

【化20】



【式中、Zは2価～6価の炭素数5～12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価～6価の炭素数1～20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3～20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に空素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていてもよく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ※

20※れていてもよい。

【0037】x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、それぞれ1～5の整数を示す。R'は下記一般式(2a)又は(2b)で示される基、R<sup>2</sup>は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5～12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

【0038】

【化21】



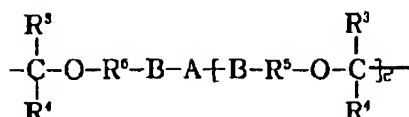
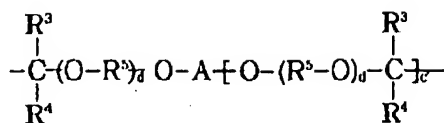
(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の

水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示される $\text{C}-\text{O}-\text{C}$ 基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【0039】

【化22】



(式中、 $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、 $\text{R}^3$ と $\text{R}^4$ とは環を形成してもよく、環を形成する場合には $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。 $\text{R}^5$ は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、 $d$ は0又は1～10の整数である。Aは、 $c$ 価の炭素数1～5.0の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは $-\text{CO}-\text{O}-$ 、 $-\text{NHCO}-\text{O}-$ 又は $-\text{NHCONH}-$ を示す。 $c$ は2～8、 $c'$ は1～7の整数である。)

(C) 酸発生剤、(H) 酸の作用によって架橋する化合物を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【0040】請求項13：

(i) 請求項5乃至12のいずれか1項記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、(ii) 次の加熱処理後、フォトリソマスクを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、(iii) 必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。

【0041】即ち、本発明者らは、特開平6-118651号公報にあるようなフェニル基を有した高分子シリコン化合物以外で、遠紫外領域の光に対して高透過率を与え、かつアルカリ可溶性基の全てを酸不安定基で保護せず部分的に保護し、高解像度を与えるポリマーを鋭意検討、探索した。一方、フェニル基を有しない高分子シリコン化合物としては、特開平5-323611号公報にあるような、エチルカルボキシル基を有した高分子シリコン化合物が挙げられるが、この合成方法のように水素原子を有したポリシロキサンにメタクリル酸のような不飽和カルボン酸を反応させることは、専ら不飽和カルボン酸の $\alpha$ 位に付加反応が生じ、例示されている

ような高分子シリコン化合物は得難い。また、高分子化合物中へハイドロシリレーション反応を行うことは、定量的に難しく、高分子シリコン化合物を安定に供給することは困難となり、更に、レジストの品質管理が難しくなる。

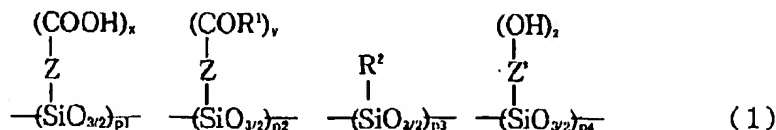
【0042】このような高分子化合物に対して、上述したような芳香族環を有しない高分子シリコン化合物のカルボキシル基の一部に酸不安定基を導入させた高分子シリコン化合物を用いたレジスト材料は、220nm以下の短波長光に対しても透明性が高く、これら露光光でパターン形成できることを知見し、本発明をなすに至ったものである。

【0043】また、カルボキシル基とアルケニルエーテル化合物及び／又はハロゲン化アルキルエーテル化合物の反応によって得られる $\text{C}-\text{O}-\text{C}$ 基を有する架橋基によって分子内及び／又は分子間で架橋させた高分子シリコン化合物を用いたレジスト材料は、少量の架橋で溶解阻止性を発揮し、かつ架橋による分子量の増大によって耐熱性が向上する。しかも、露光前よりも露光後に架橋基の脱離が生じるので、ポリマーの分子量が小さくなることにより、レジスト膜の溶解コントラストを高めることが可能で、結果的に高感度及び高解像性を有する。また、表面難溶層や掘引き発現の問題も少ないことから、パターンの寸法制御、パターンの形状のコントロールを組成により任意に行うことが可能であり、プロセス適応性にも優れたレジスト材料となることを知見し、本発明をなすに至ったものである。

【0044】以下、本発明につき更に詳細に説明すると、本発明の新規高分子シリコン化合物は、下記一般式(1)で表わされる繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物に必要により酸不安定基及び／又は架橋基を導入したものである。

【0045】

【化23】



【0046】ここで、Zは2価～6価の炭素数5～12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、具体的に次の炭化水素基が挙げられるが、これらに限定されるものではない。即ち、この炭化水素基として、シクロペンタンジイル基、シクロヘキサンジイル基、シクロヘプタンジイル基、シクロペンタントリイル基、シクロヘキサントリイル基、シクロヘプタントリイル基、シクロヘキサンテトライル基、シクロヘキサンペンタイル基、シクロヘキサンヘキサイル基、シクロオクタンジイル基、シクロノナンジイル基、シクロデカンジイル基、シクロオクタントリイル基、シクロノナントリイル基、シクロデカントリイル基、ノルボルナンジイル基、イソボルナンジイル基、ノルボルナントリイル基、イソボルナントリイル基、アダマンタンジイル基、トリシクロ[5, 2, 1, 0<sup>2.6</sup>]デカンジイル基、アダマンタントリイル基、トリシクロ[5, 2, 1, 0<sup>2.6</sup>]デカントリイル基、トリシクロ[5, 2, 1, 0<sup>2.6</sup>]デカンメチレンジイル基、トリシクロ[5, 2, 1, 0<sup>2.6</sup>]デカンメチレントリイル基、テトラシクロ[4, 4, 0, 1<sup>2.5</sup>, 1<sup>2.10</sup>]ドデカンジイル基、テトラシクロ[4, 4, 0, 1<sup>2.5</sup>, 1<sup>2.10</sup>]ドデカントリイル基等が挙げられる。

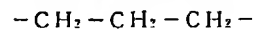
【0047】Z'は2価～6価の炭素数1～20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3～20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていてもよく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換されていてもよい。

【0048】ここで、2価～6価の炭素数1～20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基としては、アルキル基又はアルケニル基より、上記価数Mに応じ、その価数Mより1を減じた数(M-1の数)だけ炭素原子結合水素原子が脱離した基を挙げることができ、例えば2価の場合、アルキレン基、アルケニレン基を挙げることができる。但し、炭素数1の炭化水素基の場合、最大価数は4であり、炭素数2の不飽和炭化水素基の場合も最大価数は4である。

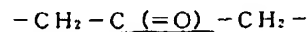
【0049】また、炭素-炭素結合間に窒素原子が介在する場合、-C-NH-C-として介在することができ、酸素原子、硫黄原子の場合はそれぞれ-C-O-C-、-C-S-C-として介在する。

【0050】更に、炭素原子上の水素原子と置換されるハロゲン原子としては、F、Cl、Br等が挙げられ、アルコキシ基としては、メトキシ、エトキシ、プロポキ

シ、イソプロポキシ、n-ブチルオキシ、イソブチルオキシ、tert-ブチルオキシ等の炭素数1～6のアルコキシ基が好ましい。炭素骨格中のメチレン基がカルボニル基に置換されるとは、例えば、



が



となることをいう。

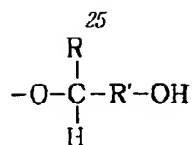
【0051】具体的には、Z'として、メチレン基、エチレン基、プロパンジイル基、ブタンジイル基、ペンタンジイル基、ヘキサンジイル基、ヘプタンジイル基、オクタンジイル基、ノナンジイル基、デカンジイル基、イソプロパンジイル基、イソブタンジイル基、sec-ブタンジイル基、tert-ブタントリイル基、イソペンタンジイル基、ネオペンタントリイル基、ビニル基、アリル基、プロベンジイル基、ブテンジイル基、ヘキセンジイル基、シクロペンタンジイル基、シクロペンテンジイル基、シクロヘキサンジイル基、シクロヘキセンジイル基、シクロヘプタンジイル基、シクロペンタントリイル基、シクロヘキサントリイル基、シクロヘプタントリイル基、シクロヘキサンテトライル基、シクロヘキサンペンタイル基、シクロヘキサンヘキサイル基、シクロオクタンジイル基、シクロノナンジイル基、シクロデカンジイル基、シクロオクタントリイル基、シクロノナントリイル基、シクロデカントリイル基、シクロペンタンメチレンジイル基、シクロヘキサンメチレンジイル基、シクロヘキサン-4, 4-ジメチレントリイル基、ノルボルナンジイル基、イソボルナンジイル基、ノルボルナントリイル基、イソボルナントリイル基、ノルボルナン-5, 5-ジメチレントリイル基、アダマンタンジイル基、アダマンタンメチレンジイル基、アダマンタントリイル基、アダマンタンメチレントリイル基、トリシクロ[5, 2, 1, 0<sup>2.6</sup>]デカンジイル基、トリシクロ[5, 2, 1, 0<sup>2.6</sup>]デカントリイル基、トリシクロ[5, 2, 1, 0<sup>2.6</sup>]デカンメチレンジイル基、トリシクロ[5, 2, 1, 0<sup>2.6</sup>]デカンメチレントリイル基、テトラシクロ[4, 4, 0, 1<sup>2.5</sup>, 1<sup>2.10</sup>]ドデカンジイル基、テトラシクロ[4, 4, 0, 1<sup>2.5</sup>, 1<sup>2.10</sup>]ドデカントリイル基等が挙げられる。

【0052】x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、それぞれ1～5の整数を示すが、好ましくはそれぞれ1～3、更に好ましくは1又は2である。

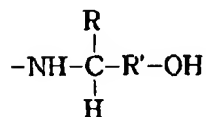
【0053】R'は下記一般式(2a)又は(2b)で示される基である。

【0054】

【化24】



(2 a)



(2 b)

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1～20、好ましくは1～10、更に好ましくは1～6の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1～20、好ましくは1～10、更に好ましくは1～6の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい、更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

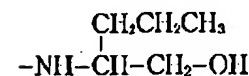
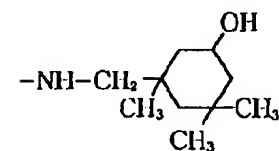
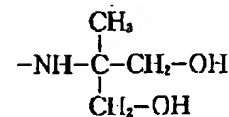
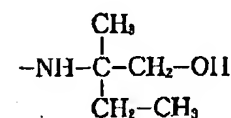
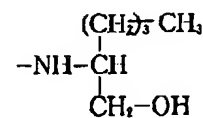
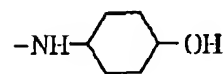
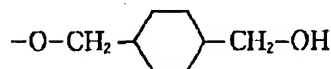
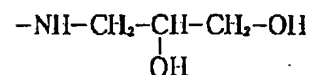
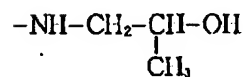
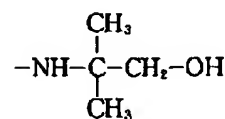
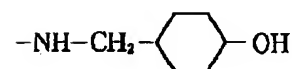
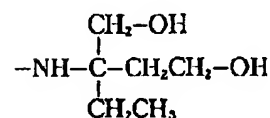
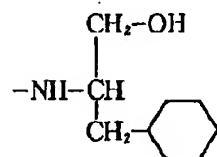
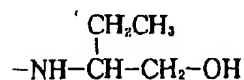
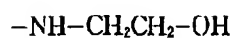
【0055】上記アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブ

チル基、tert-ブチル基、ペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、オクチル基、デシル基、ミリスチル基等が挙げられ、上記アルキレン基としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、イソプロピレン基、ブチレン基、イソブチレン基、ヘキシレン基、シクロヘキシレン基、オクチレン基等が挙げられる。

【0056】上記式(2a)、(2b)の基として具体的には下記の基が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0057】

【化25】



【0058】また、上記式(1)において、R'は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5～12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

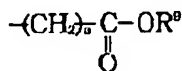
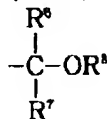
【0059】ここで、炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換アルキル基又はアルケニル基としては、

メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、tert-ブチル基、シクロヘキシル基、シクロペンチル基、ビニル基、アリル基、プロベニル基、ブテニル基、ヘキセニル基、シクロヘキセニル基等を例示できる。置換アルキル基又はアルケニル基としては、これら非置換のアルキル基又はアルケニル基の水素原子の一部又は全部が例えばシアノ基、

ニトロ基、炭素数1～5のアルコキシ基等で置換されたものを挙げることができる。同様に炭素数5～12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基としては、シクロペンチル基、シクロペンテニル基、シクロヘキシル基、シクロヘキセニル基、シクロヘプチル基、シクロヘプテニル基、シクロオクチル基、シクロノナニル基、シクロデカニル基、ノルボルナニル基、ノルボルネニル基、イソボルナニル基、アダマンチル基、アダマンチルメチレン基、トリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカニル基、トリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカシメチレン基、テトラシクロ〔4, 4, 0, 1<sup>2,5</sup>, 1<sup>7,10</sup>〕ドデカニル基、テトラシクロ〔4, 4, 0, 1<sup>2,5</sup>, 1<sup>7,10</sup>〕ドデケニル基等が挙げられる。

【0060】上記式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4はそれぞれ0又は正数であり、p1+p2+p3+p4=1を満足する数である。即ちp1、p2、p3、p4は、本発明の化合物のp1の繰り返し単位、p2の繰り返し単位、p3の繰り返し単位、p4の繰り返し単位の比率を示すものであるが、 $0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.7$ 、好ましくは $0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.6$ 、より好ましくは $0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.5$ であり、0.7を超えるとアルカリ不溶性となるので、レジスト用のベースポリマーとしては不適當である。一方、 $p3 / (p1 + p2 + p3 + p4)$ が低すぎると耐熱性が低下する場合がある。

【0061】また、 $0 < p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$ 、好ましくは $0.1 \leq p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.85$ 、より好ましくは $0.2 \leq p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$ 、 $0 \leq p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$ 、好ましくは $0 \leq$



【0065】式中、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>は水素原子又は炭素数1～18、好ましくは1～6、更に好ましくは1～5の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R<sup>8</sup>は炭素数1～18、好ましくは1～10、更に好ましくは1～8の酸素原子等のヘテロ原子を有していてもよい1価の炭化水素基を示し、R<sup>6</sup>とR<sup>7</sup>、R<sup>6</sup>とR<sup>8</sup>、R<sup>7</sup>とR<sup>8</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>はそれぞれ炭素数1～18、好ましくは1～10、更に好ましくは1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>9</sup>は炭素数4～20、好ましくは4～15、

$* p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.6$ 、より好ましくは $0 \leq p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.5$ 、 $0 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$ 、好ましくは $0 < p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$ 、より好ましくは $0.1 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.85$ 、更に好ましくは $0.2 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$ である。なお、p1が0になると、アルカリ溶解速度のコントラストが小さくなり、解像度が悪くなる。一方、0.9を超えるとアルカリに対して溶解性がなくなったり、アルカリ現像の際に膜厚変化や膜内応力又は気泡の発生を引き起こしたり、親水基が少なくなるために基板との密着性が劣る場合がある。

【0062】本発明の高分子シリコン化合物は、上記一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物のカルボキシ基又はカルボキシ基と水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基及び/又は架橋基により置換されている重量平均分子量1,000～50,000のものである。即ち、式(1)の高分子シリコン化合物のカルボキシ基又はカルボキシ基及び水酸基の水素原子の0～100モル%が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されているものである。

【0063】この場合、酸不安定基としては、種々選定されるが、特に下記一般式(4)で示される基、下記一般式(5)で示される基、炭素数4～20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1～6のトリアルキルシリル基及び炭素数4～20のオキソアルキル基より選ばれる1種又は2種以上の基であることが好ましい。

【0064】

【化26】

(4)

(5)

更に好ましくは4～10の三級アルキル基、各アルキル基がそれぞれ炭素数1～6のトリアルキルシリル基、炭素数4～20、好ましくは4～15、更に好ましくは4～10のオキソアルキル基又は上記一般式(4)で示される基を示す。また、aは0～6の整数である。

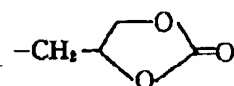
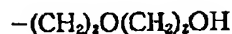
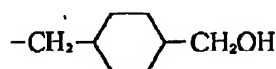
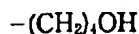
【0066】R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>の炭素数1～18の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基としては、Rで説明したものと同様の基が挙げられる。

【0067】R<sup>8</sup>としては、直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、フェニル基、p-メチルフェニル基、p-

エチルフェニル基、p-メトキシフェニル基等のアルコキシ置換フェニル基等の非置換又は置換アリール基、ベンジル基、フェネチル基等のアラルキル基等や、これらの基に酸素原子を有する、或いは炭素原子に結合する水素原子が水酸基に置換されたり、2個の水素原子が酸素原子で置換されてカルボニル基を形成する下記式で示されるようなアルキル基等の基を挙げることができる。

【0068】

【化27】

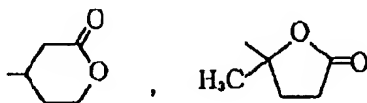


【0069】また、R<sup>9</sup>の炭素数4~20の三級アルキル基としては、tert-ブチル基、1-メチルシクロヘキシル基、2-(2-メチル)アダマンチル基、tert-アミル基等を挙げることができる。

【0070】各アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基としては、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、ジメチル-tert-ブチル基等が挙げられ、炭素数4~20のオキソアルキル基としては、3-オキソシクロヘキシル基、下記式で示される基等が挙げられる。

【0071】

【化28】



【0072】上記式(4)で示される酸不安定基として、具体的には、例えば1-メトキシエチル基、1-エトキシエチル基、1-n-プロポキシエチル基、1-イソプロポキシエチル基、1-n-ブトキシエチル基、1-イソブトキシエチル基、1-sec-ブトキシエチル基、1-tert-ブトキシエチル基、1-tert-アミロキシエチル基、1-エトキシ-n-プロピル基、1-シクロヘキシロキシエチル基、メトキシプロピル

基、エトキシプロピル基、1-メトキシ-1-メチル-エチル基、1-エトキシ-1-メチル-エチル基等の直鎖状もしくは分岐状アセタール基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基等の環状アセタール基等が挙げられ、好ましくはエトキシエチル基、ブトキシエチル基、エトキシプロピル基が挙げられる。一方、上記式(5)の酸不安定基として、例えばtert-ブトキシカルボニル基、tert-ブトキシカルボニルメチル基、tert-アミロキシカルボニル基、tert-アミロキシカルボニルメチル基、1-エトキシエトキシカルボニルメチル基、2-テトラヒドロピラニルオキシカルボニルメチル基、2-テトラヒドロフラニルオキシカルボニルメチル基等が挙げられる。

【0073】上記酸不安定基の導入率は、上記式(1)の高分子シリコン化合物をポジ型レジスト材料のベース樹脂として用いる場合、カルボキシル基の水素原子全体の0モル%を超え、100モル%以下、より好ましくは20~98モル%、更に好ましくは30~95モル%であることがよく、また水酸基の水素原子全体の0~100モル%、より好ましくは0~80モル%、更に好ましくは0~60モル%であることがよい。カルボキシル基の水素原子が酸不安定基で置換されていない(カルボキシル基の水素原子に対する酸不安定基の導入率が0モル%)と、アルカリ溶解速度のコントラストが小さくなり、解像度が悪くなる。

【0074】一方、上記式(1)の高分子シリコン化合物をネガ型レジスト材料のベース樹脂として用いる場合の酸不安定基の導入率は、カルボキシル基の水素原子全体の0~90モル%、より好ましくは0~80モル%、更に好ましくは0~70モル%であることがよい。また、水酸基の水素原子全体の0~70モル%、より好ましくは0~60モル%、更に好ましくは0~50モル%であることがよい。

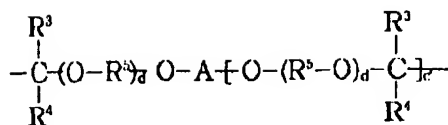
【0075】また、本発明の高分子シリコン化合物は、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により0モル%から100モル%の割合で置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下、より好ましくは0.2~40モル%、更に好ましくは0.25~30モル%の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換されることにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【0076】

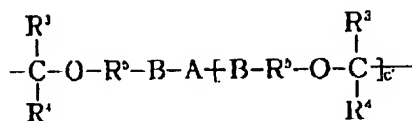
【化29】

33

34



(3 a)



(3 b)

(式中、 $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、 $\text{R}^3$ と $\text{R}^4$ とは環を形成してもよく、環を形成する場合には $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。 $\text{R}^5$ は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、 $d$ は0又は1～10の整数である。 $\text{A}$ は、 $c$ 価の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。 $\text{B}$ は $-\text{CO}-\text{O}-$ 、 $-\text{NHCO}-\text{O}-$ 又は $-\text{NHCONH}-$ を示す。 $c$ は2～8、 $c'$ は1～7の整数である。)

【0077】ここで、炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基としては上述したものと同様のもの

を例示することができる。 $\text{R}^5$ の炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、イソプロピレン基、 $n$ -ブチレン基、イソブチレン基、シクロヘキシレン基、シクロペンチレン基等を例示することができる。なお、 $\text{A}$ の具体例は後述する。この架橋基(3 a)、(3 b)は、後述するアルケニルエーテル化合物、ハロゲン化アルキルエーテル化合物に由来する。

【0078】架橋基は、上記式(3 a)、(3 b)の $c'$ の値から明らかなように、2価に限られず、3価～8価の基でもよい。例えば、2価の架橋基としては、下記式(3 a')、(3 b')、3価の架橋基としては、下記式(3 a'')、(3 b'')で示されるものが挙げられる。

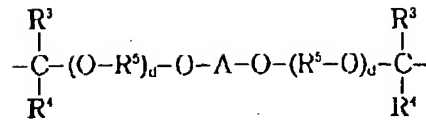
【0079】

【化30】

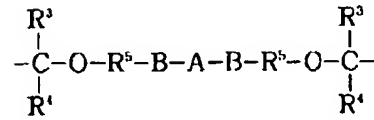


35

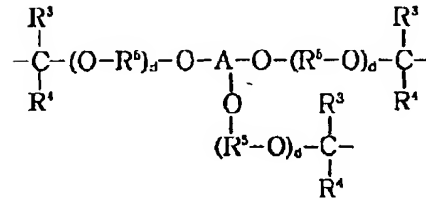
36



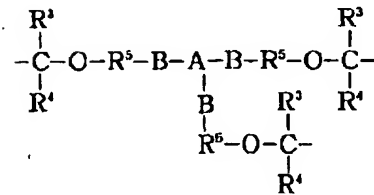
(3 a')



(3 b')



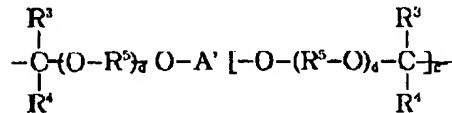
(3 a'')



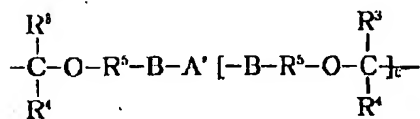
(3 b'')

なお、好ましい架橋基は下記一般式 (3 a''') 又は (3 b''') である。

\*【0080】  
【化31】



(3 a''')



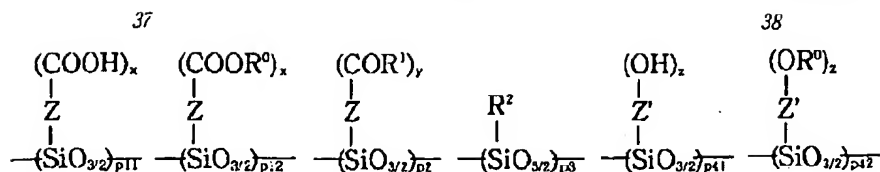
(3 b''')

(式中、 $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、 $\text{R}^3$ と $\text{R}^4$ とは環を形成してもよく、環を形成する場合には $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。 $\text{R}^5$ は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、 $d$ は0又は1～5の整数である。 $\text{A}'$ は、 $c$ の炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、アルキルトリイル基、アルキルテトライル基又は炭素数6～30のアリーレン基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、

またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。 $\text{B}$ は $-\text{CO}-\text{O}-$ 、 $-\text{NHCO}-\text{O}-$ 又は $-\text{NHCONH}-$ を示す。 $c$ は2～4、 $c$ は1～3の整数である。)

【0081】本発明の高分子シリコン化合物としては、下記一般式(1a)で示される繰り返し単位を有するものが好ましい。

【0082】  
【化32】

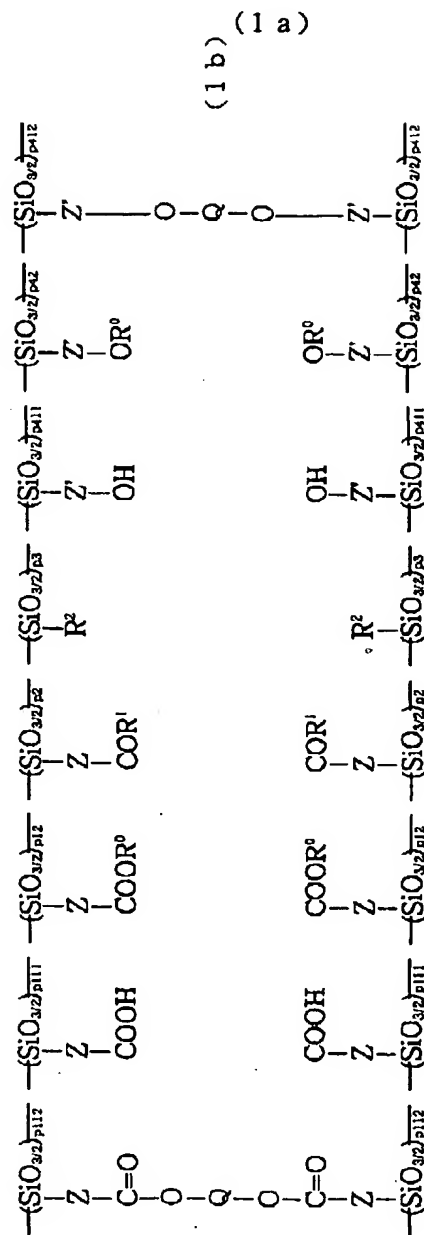


【0083】式中、 $R^0$ は上述した酸不安定基を示す。  
 $p11 + p12 = p1$ で、 $p11 \geq 0$ 、 $p12 > 0$ であり、好ましくは  $0 < p12/p1 \leq 1$ 、より好ましくは  $0.2 \leq p12/p1 \leq 0.98$ 、更に好ましくは  $0.3 \leq p12/p1 \leq 0.95$ である。また、 $p41 + p42 = p4$ で、 $p41 > 0$ 、 $p42 \geq 0$ である。この場合、 $0 < (p12 + p42)/(p1 + p4) \leq 1$ であることが好ましく、より好ましくは  $0.05 \leq (p12 + p42)/(p1 + p4) \leq 0.9$ 、更に好ましくは  $0.1 \leq (p12 + p42)/(p1 + p4) \leq 0.8$ である。なお、 $Z$ 、 $Z'$ 、 $x$ 、 $y$ 、 $z$ 、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $p1$ 、 $p2$ 、 $p3$ 、 $p4$ は上記の通りである。

【0084】また、本発明のC-O-C基を有する架橋基を有する高分子シリコン化合物の例としては、下記式(1b)～(1e)で示されるものを挙げることができる。なお、下記の例は、 $x$ 、 $y$ 、 $z$ がそれぞれ1であるものの例であり、また式(1b)、(1d)の化合物は分子間結合、式(1c)、(1e)は分子内結合をしている状態を示すが、本発明は下記の例に制限されるものではない。

【0085】

【化33】



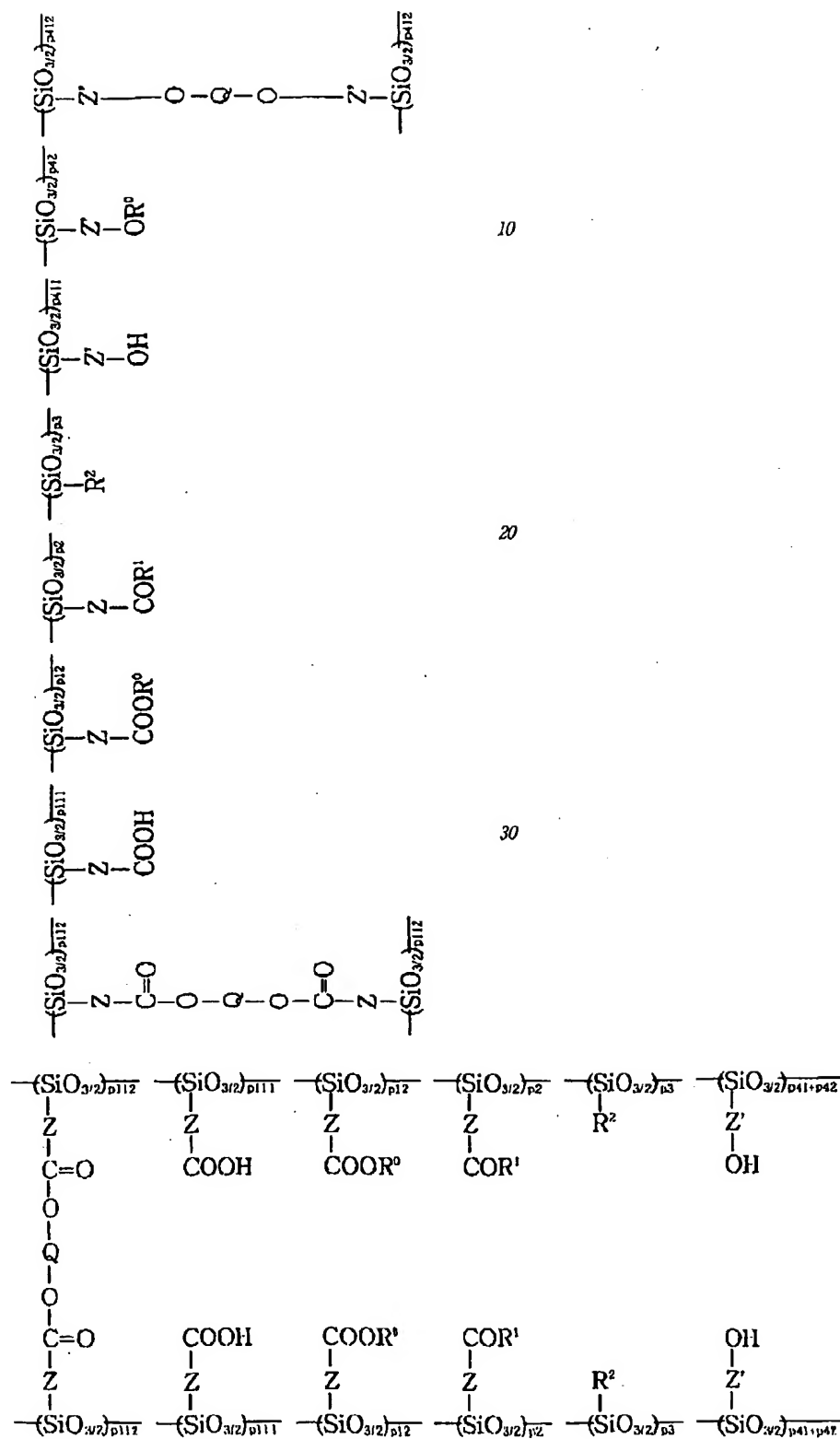
【0086】

【化34】

[0087]

[化35]

(1c)



10

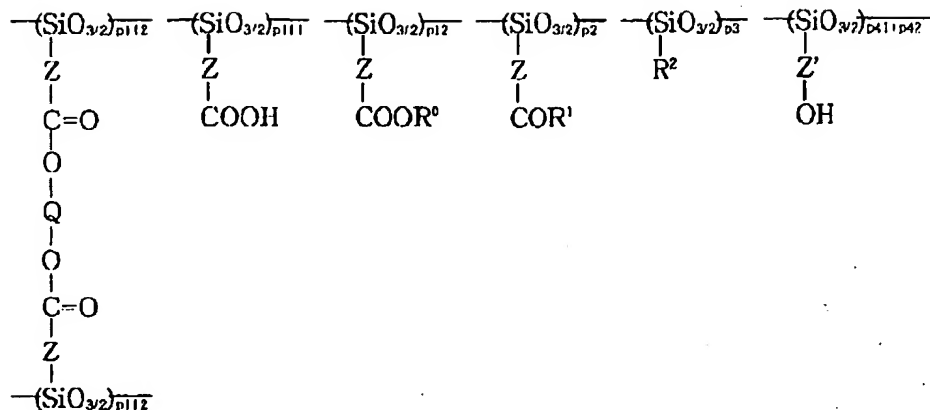
20

30

(1d)

【0088】

\* \* 【化36】

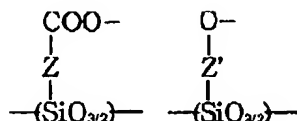


(1e)

【0089】上記式において、QはC-O-C基を有する架橋基、典型的には上記式(3a)又は(3b)で示される架橋基、特に式(3a')、(3b')や(3a'')、(3b'')、好ましくは(3a''')、(3b''')で示される架橋基である。この場合、架橋基が3個以上の場合、上記式において、下記の単位の3個以上にQが結合したものとなる。

【0090】

【化37】



【0091】また、上記式(1b)～(1e)において、 $p111+p112=p11$ 、 $p411+p412=p41$ であり、 $0 \leq p112/p1 \leq 0.5$ 、 $0 \leq p412/p4 \leq 0.5$ 、 $0 \leq (p112+p412)/(p1+p4) \leq 0.5$ であることが好ましく、より好ましくは $0.002 \leq p112/p1 \leq 0.5$ 、 $0 \leq p412/p4 \leq 0.4$ 、 $0.001 \leq (p112+p412)/(p1+p4) \leq 0.45$ であり、更に好ましくは $0.0025 \leq p112/p1 \leq 0.4$ 、 $0 \leq p412/p4 \leq 0.3$ 、 $0.001 \leq (p112+p412)/(p1+p4) \leq 0.4$ である。また、 $(p12+p112+p42+p412)/(p1+p4)$ は0を超え1以下、より好ましくは $0.05 \sim 0.9$ 、更に好ましくは $0.1 \sim 0.8$ である。

【0092】なお、C-O-C基を有する架橋基の割合が0モル%となると、アルカリ溶解速度のコントラスト

が小さくなり、架橋基の長所を引き出すことができなくなり、解像度が悪くなる場合があり、一方、多すぎると架橋しすぎてゲル化し、アルカリに対して溶解性がなくなったり、アルカリ現像の際に膜厚変化や膜内応力又は気泡の発生を引き起こしたり、親水基が少なくなるために基板との密着性に劣る場合がある。

【0093】また、酸不安定基の割合が0モル%になるとアルカリ溶解速度のコントラストが小さくなり、解像度が悪くなる。一方、多すぎるとアルカリに対する溶解性がなくなったり、アルカリ現像の際に現像液との親和性が低くなり、解像性が劣る場合がある。

【0094】この場合、C-O-C基を有する架橋基及び酸不安定基はその値を上記範囲内で適宜選定することによりパターン寸法制御、パターンの形状コントロールを任意に行うことができる。本発明の高分子シリコン化合物において、C-O-C基を有する架橋基及び酸不安定基の含有量は、レジスト膜の溶解速度のコントラストに影響し、パターン寸法制御、パターン形状等のレジスト材料の特性にかかわるものである。

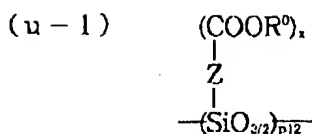
【0095】ここで、上記高分子シリコン化合物は分子内に2種以上の酸不安定基を持つものでもよく、異なる酸不安定基を持つ2種以上のポリマー同士をブレンドしてもよい。

【0096】この場合、上述した式(1a)～(1e)において、下記の酸不安定基を有する単位(u-1)、(u-2)としては、特に下記の基(u-1')、(u-2')であることが好ましい。

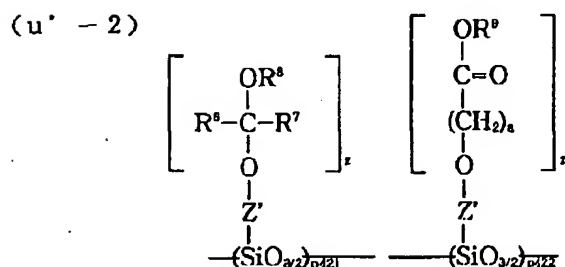
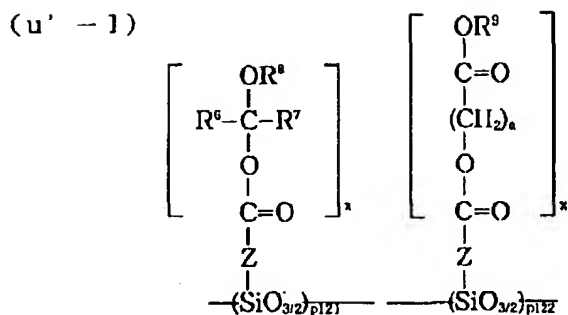
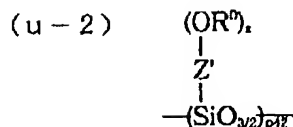
【0097】

【化38】

43



44



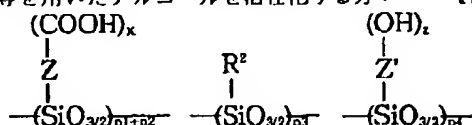
【0098】上記式中、 $p121 + p122 = p12$ であり、 $p121 / p12$ は0～1であり、より好ましくは0.05～1、更に好ましくは0.1～1である。また、 $p421 + p422 = p42$ であり、 $p421 / p42$ は0～1であり、より好ましくは0.05～1、更に好ましくは0.1～1であるが、 $(p121 + p421) / (p12 + p42)$ は0～1であり、より好ましくは0.05～1、更に好ましくは0.1～1である。

【0099】本発明の高分子シリコン化合物は、重量平均分子量が1,000～50,000、好ましくは1,500～30,000である。重量平均分子量が1,000に満たないとレジスト材料が耐熱性に劣るものとなり、50,000を超えるとレジスト材料をスピコートするとき均一に塗布することができなくなる。

【0100】次に、本発明の高分子シリコン化合物の製造方法について説明すると、この高分子シリコン化

合物はカルボン酸アルキルエステル基が結合した2価～6価の炭素数5～12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を有するトリクロロシラン化合物及びアルキルカルボニルオキシ基が結合した2価～6価の炭素数1～20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基、又は炭素数3～20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を有するトリクロロシラン化合物、更に必要に応じて直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を有するトリクロロシラン化合物を加水分解し、加水分解縮合物を更に熱縮合した後、アルキルエステル基及びアルキルカルボニルオキシ基を一般的な方法によって加水分解（KOH、NaOH等）して下記式（1'）の高分子シリコン化合物を得ることができる。なお、保存安定性を考慮して主鎖末端のシラノール基を保護するためにトリメチルシリル化することが好ましい。得られた高分子シリコン

化合物のカルボキシル基に酸不安定基を導入し、目的とする高分子シリコン化合物を得ることができる。またはカルボキシル基及び水酸基に  $R^0$  の酸不安定基、 $R^1$  の基を導入したり、架橋基を導入することによって目的とする高分子シリコン化合物を得ることができる。なお、 $R^1$  の基の導入は常法によって行うことができ、例えば、 $R^1$  が一般式 (2a) で表されるようなエステル構造の場合は、酸触媒を用いた脱水反応による合成法、トリフルオロ酢酸無水物やジシクロヘキシルカルボジミド等を用いた活性エステルを経由する方法、アゾジカルボン酸ジエチル等を用いたアルコールを活性化する方法\*



(式中、 $Z$ 、 $Z'$ 、 $R^2$ 、 $p1$ 、 $p2$ 、 $p3$ 、 $p4$ 、 $x$ 、 $z$  は上記と同様の意味を示す。)

【0103】ここで、酸不安定基の導入は公知の方法によって行うことができる。また、 $\text{C}-\text{O}-\text{C}$  基を有する架橋基により架橋させる方法は、アルケニルエーテル化合物又はハロゲン化アルキルエーテル化合物を使用する方法を挙げることができる。

【0104】即ち、 $\text{C}-\text{O}-\text{C}$  基を有する架橋基を持つ本発明の高分子シリコン化合物を製造する方法としては、上記の重合方法により得られた高分子シリコン化合物 (1') のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基に一般式 (4) で示される酸不安定基を導入し、単離後、アルケニルエーテル化合物もしくはハロゲン化アルキルエーテル化合物との反応により分子内及び/又は分子間で  $\text{C}-\text{O}-\text{C}$  基を有する架橋基により架橋させる方法、或いはアルケニルエーテル化合物もしくはハロゲン化アルキルエーテル化合物との反応により分子内及び/又は分子間で  $\text{C}-\text{O}-\text{C}$  で示される基により架橋させ、単離後、一般式 (4) で示される酸不安定基を導入する方法、或いはアルケニルエーテル化合物もしくはハロゲン化アルキルエーテル化合物との反応と一般式

\*法、それにジアゾアルカン等の  $\text{O}$ -アルキル化剤を用いる方法が挙げられる。

【0101】一方、 $R^1$  が一般式 (2b) で表されるようなアミド構造の場合は、ジシクロヘキシルカルボジミドや  $N$ -エチル- $N'$ -3-ジメチルアミノプロピルカルボジミド等の縮合剤を用いる方法や活性エステルである  $p$ -ニトロフェニルエステルを経由する方法、それにペプチドヒドラジドを経由するアジド法が挙げられる。

【0102】

【化39】

(1')

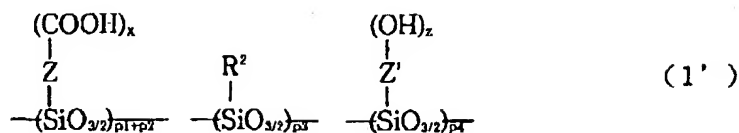
(4) で示される酸不安定基の導入を一括に行う方法が挙げられるが、アルケニルエーテル化合物もしくはハロゲン化アルキルエーテル化合物との反応と一般式 (4) で示される酸不安定基の導入を一括に行う方法が好ましい。また、これによって得られた高分子シリコン化合物に、必要に応じて一般式 (5) で示される酸不安定基、三級アルキル基、トリアルキルシリル基、オキソアルキル基等の導入を行うことも可能である。

【0105】具体的には、第1方法として、上記式 (1') で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物と、下記一般式 (I) 又は (II) で示されるアルケニルエーテル化合物と、下記一般式 (4a) で示される化合物を用いる方法、第2方法として、上記式 (1') で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物と、下記一般式 (VII) 又は (VIII) で示されるハロゲン化アルキルエーテル化合物と、下記一般式 (4b) で示される化合物を用いる方法が挙げられる。

【0106】

【化40】

## 第1方法



【0107】ここで、Z、Z'、R<sup>2</sup>、p1、p2、p3、p4、x、z 及び R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>は上記と同様の意味を示し、また、R<sup>5a</sup>、R<sup>6a</sup>は水素原子又は炭素数1～7の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。

【0108】更に、式(I)又は(II)で示されるビニルエーテル化合物において、Aはc価(cは2～8を示す)の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、Bは-CO-O-、-NHCOO-又は-NHCONH-を示し、R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示し、dは0又は1～10の整数を示す。

【0109】具体的には、Aのc価の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基としては、好ましくは炭素数1～50、特に1～40のO、NH、N

(CH<sub>3</sub>)、S、SO<sub>2</sub>等のヘテロ原子が介在してもよい非置換又は水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子置換のアルキレン基、好ましくは炭素数6～50、特に6～40のアリーレン基、これらアルキレン基とアリーレン基とが結合した基、上記各基の炭素原子に結合した水素原子が脱離したc'価(c'は3～8の整数)の基が挙げられ、更にc価のヘテロ環基、このヘテロ環基と上記炭化水素基とが結合した基などが挙げられる。

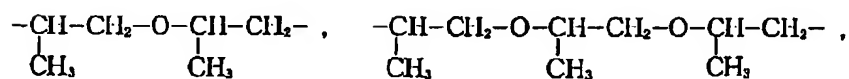
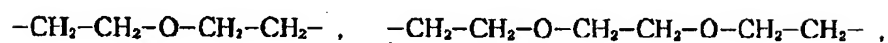
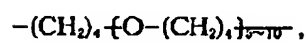
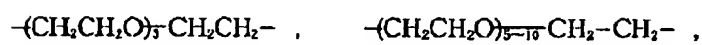
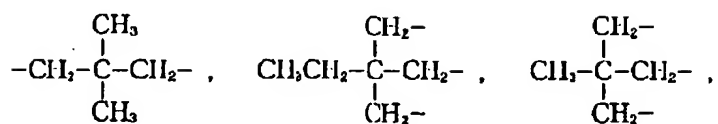
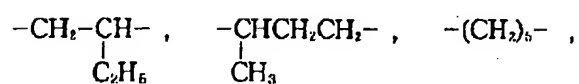
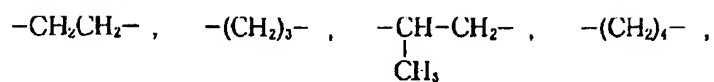
30 【0110】具体的に例示すると、Aとして下記のもものが挙げられる。

【0111】

【化41】

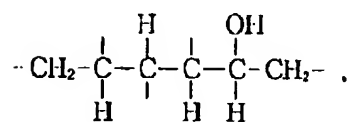
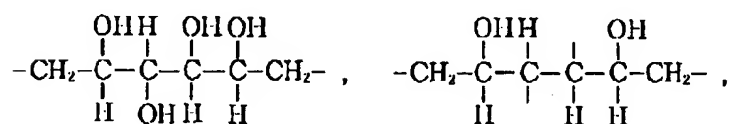
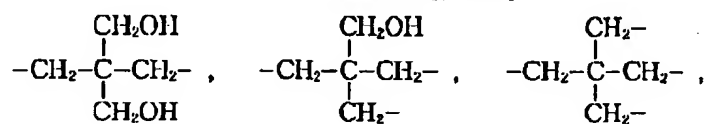
49

50



【0 1 1 2】

\* \* 【化 4 2】



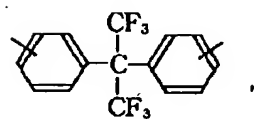
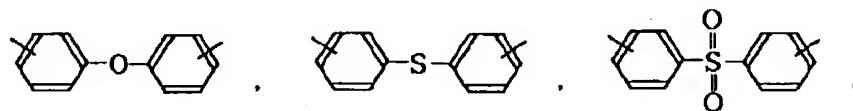
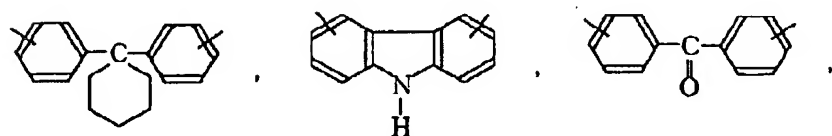
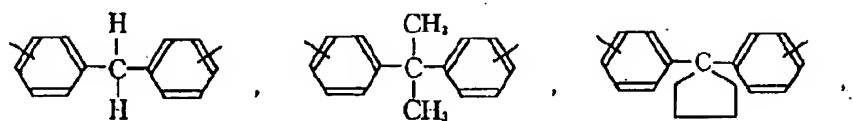
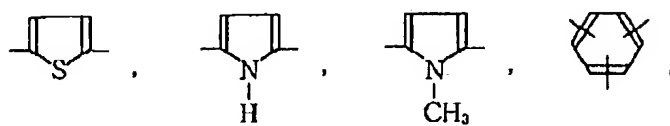
【0 1 1 3】

【化 4 3】



51

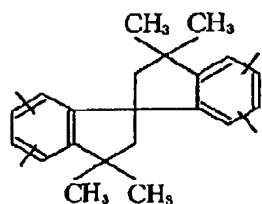
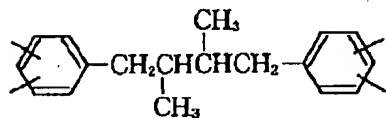
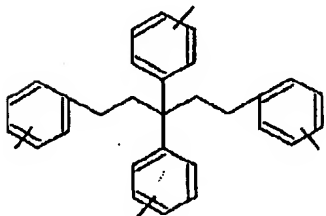
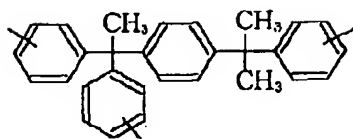
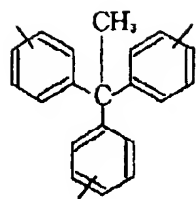
52



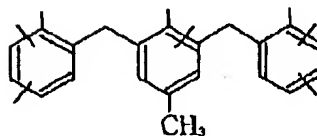
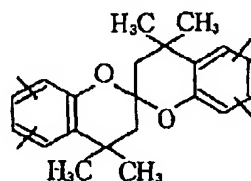
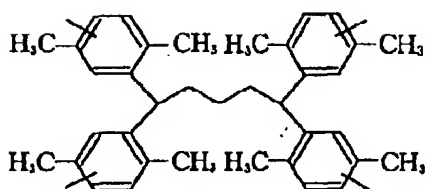
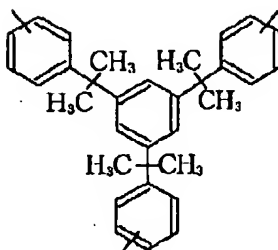
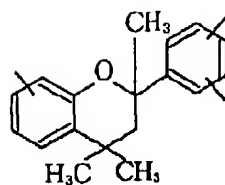
【0114】

【化44】

53



54



【0115】一般式 (I) で示される化合物は、例えば、Stephen. C. Lapin, Polymer s Paint Colour Journal. 17 9 (4237)、321 (1988) に記載されている方法、即ち多価アルコールもしくは多価フェノールとアセチレンとの反応、又は多価アルコールもしくは多価フェノールとハロゲン化アルキルビニルエーテルとの反応により合成することができる。

【0116】式 (1) の化合物の具体例として、エチレングリコールジビニルエーテル、トリエチレングリコ

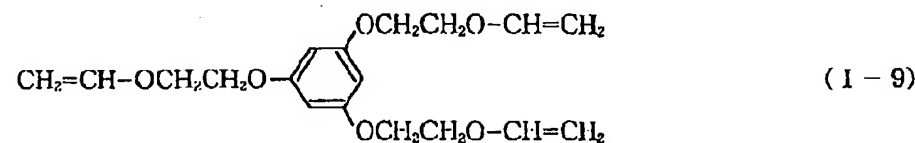
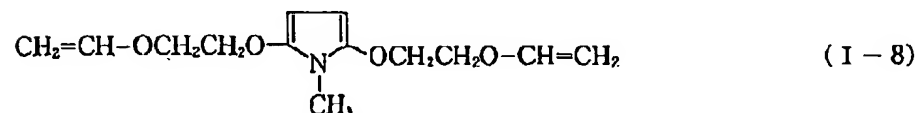
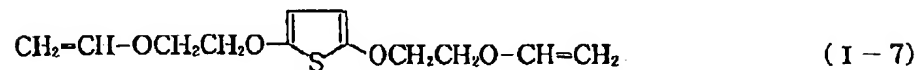
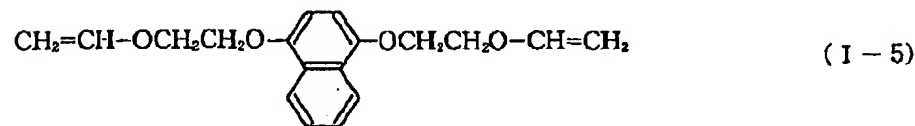
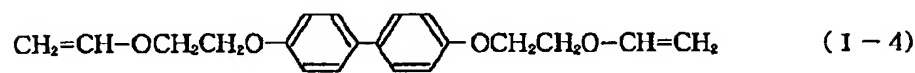
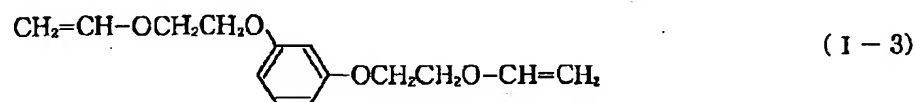
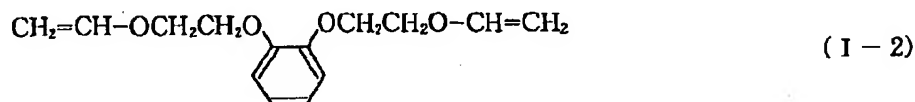
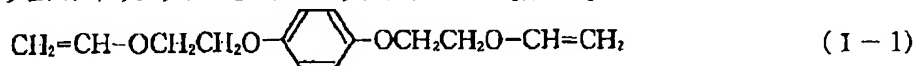
ルジビニルエーテル、1, 2-プロパンジオールジビニルエーテル、1, 3-プロパンジオールジビニルエーテル、1, 3-ブタンジオールジビニルエーテル、1, 4-ブタンジオールジビニルエーテル、テトラメチレングリコールジビニルエーテル、ネオペンチルグリコールジビニルエーテル、トリメチロールプロパントリビニルエーテル、トリメチロールエタントリビニルエーテル、ヘキサジオールジビニルエーテル、1, 4-シクロヘキサジオールジビニルエーテル、テトラエチレングリコールジビニルエーテル、ペンタエリスリトールジビニル

エーテル、ペンタエリスリトールトリビニルエーテル、  
ペンタエリスリトールテトラビニルエーテル、ソルビトール  
テトラビニルエーテル、ソルビトールペンタビニル  
エーテル、エチレングリコールジエチレンビニルエーテ  
ル、トリエチレングリコールジエチレンビニルエーテ  
ル、エチレングリコールジプロピレンビニルエーテル、  
トリエチレングリコールジエチレンビニルエーテル、ト  
リメチロールプロパントリエチレンビニルエーテル、ト\*

\*リメチロールプロパンジエチレンビニルエーテル、ペン  
タエリスリトールジエチレンビニルエーテル、ペンタエ  
リスリトールトリエチレンビニルエーテル、ペンタエリ  
スリトールテトラエチレンビニルエーテル並びに以下の  
式(1-1)~(1-31)で示される化合物を挙げる  
ことができるが、これらに限定されるものではない。

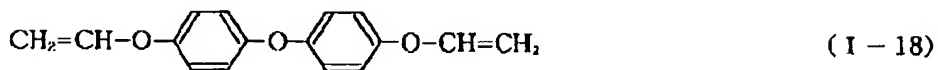
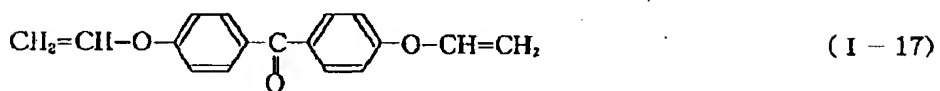
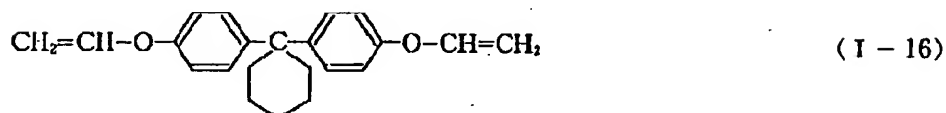
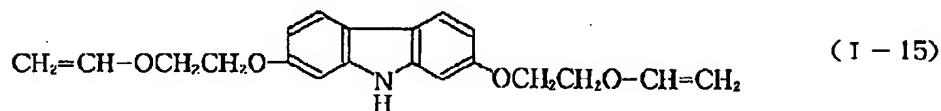
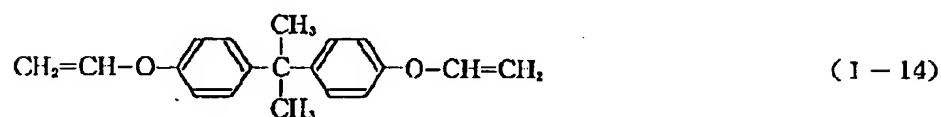
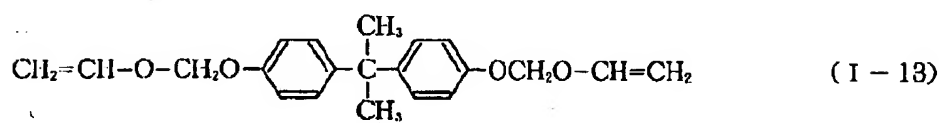
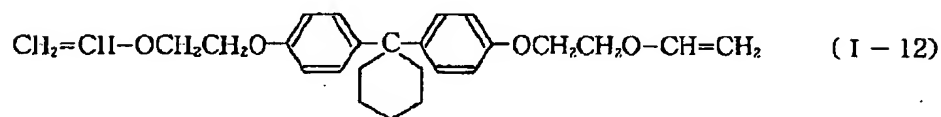
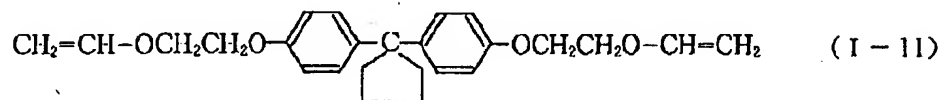
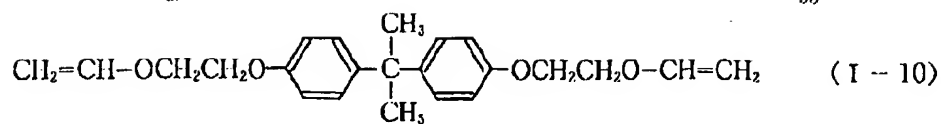
【0117】

【化45】



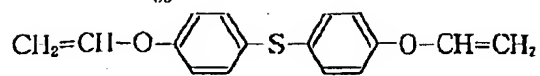
【0118】

【化46】

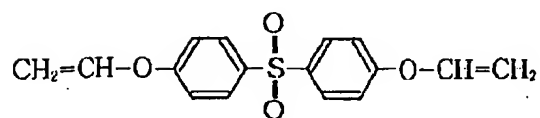


59

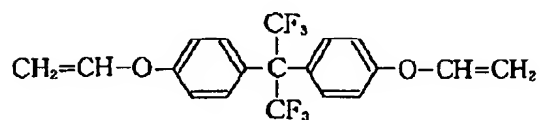
60



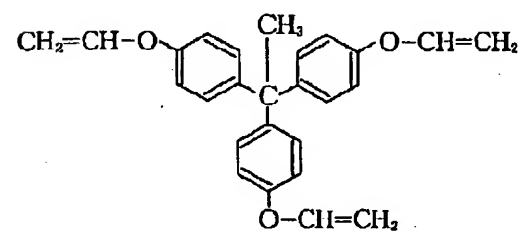
(I - 19)



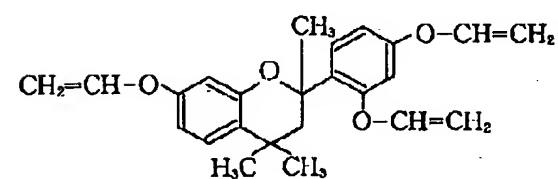
(I - 20)



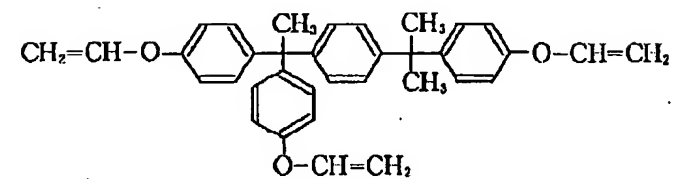
(I - 21)



(I - 22)



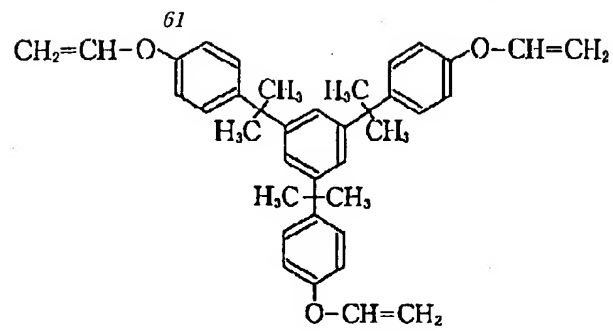
(I - 23)



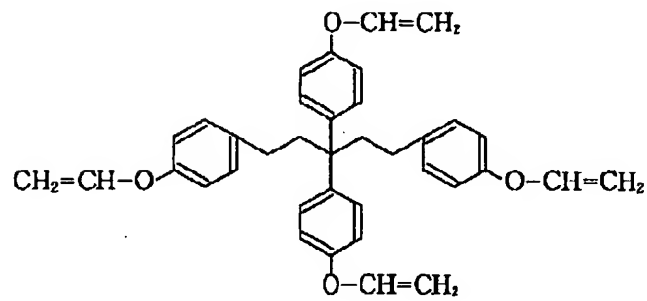
(I - 24)

【0 1 2 0】

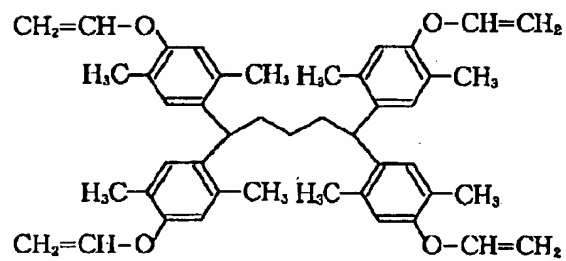
【化 4 8】



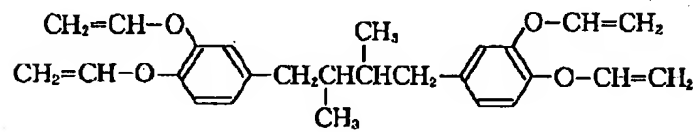
(I - 25)



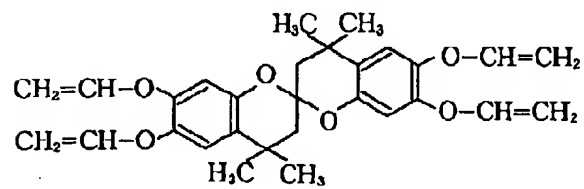
(I - 26)



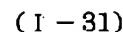
(I - 27)



(I - 28)



(I - 29)

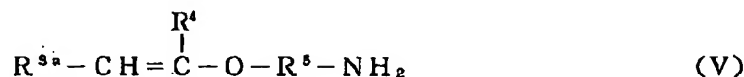


\*ニルエーテル等を挙げることができるが、これらに限定されるものではない。

【0123】更に、本発明において好適に用いられるアルケニルエーテル基含有化合物としては、下記一般式（ⅠⅠ）、（ⅠⅤ）又は（Ⅴ）等で示される活性水素を有するアルケニルエーテル化合物とイソシアナート基を有する化合物との反応により合成されるアルケニルエーテル基含有化合物を挙げることができる。

【0124】

【化50】

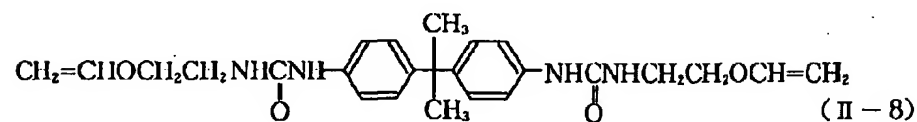
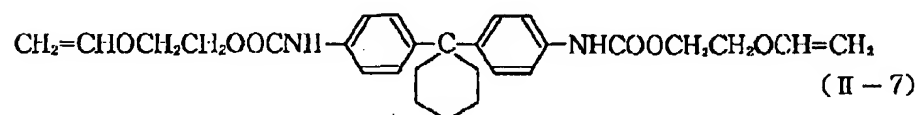
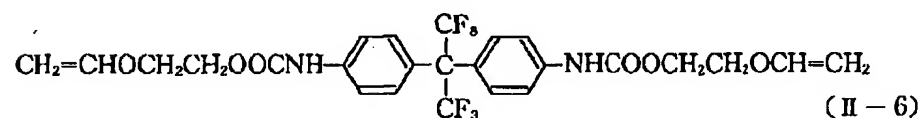
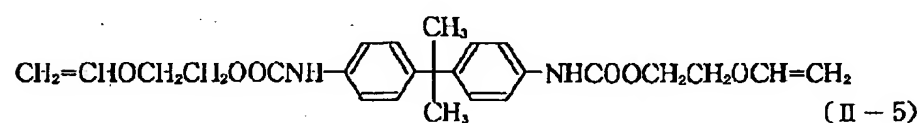
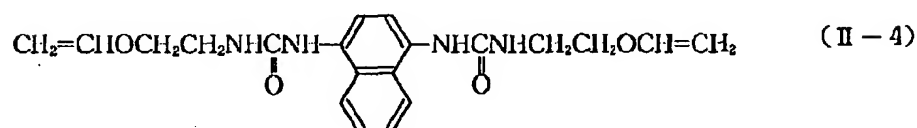
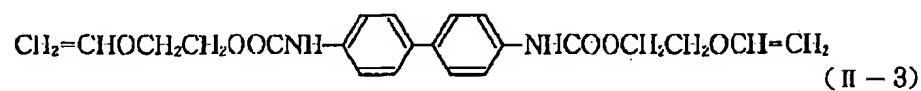
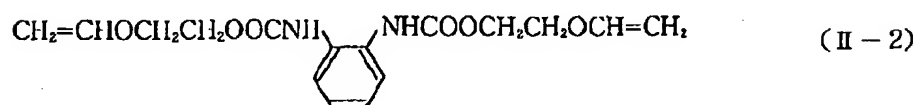
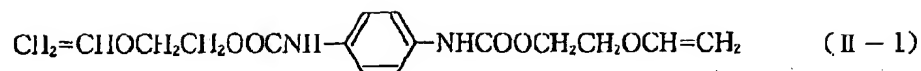


【0125】Bが $-\text{NHCOO}-$ 又は $-\text{NHCONH}-$ の場合の上記一般式(II)で示されるイソシアナート基を有する化合物としては、例えば架橋剤ハンドブック(大成社刊、1981年発行)に記載の化合物を用いることができる。具体的には、トリフェニルメタントリイソシアナート、ジフェニルメタンジイソシアナート、トリレンジイソシアナート、2,4-トリレンジイソシアナートの二量体、ナフタレン-1,5-ジイソシアナート、o-トリレンジイソシアナート、ポリメチレンポリフェニルイソシアナート、ヘキサメチレンジイソシアナート等のポリイソシアナート型、トリレンジイソシアナ

ートとトリメチロールプロパンの付加体、ヘキサメチレンジイソシアナートと水との付加体、キシレンジイソシアナートとトリメチロールプロパンとの付加体等のポリイソシアナートアダクト型等を挙げることができる。上記イソシアナート基含有化合物と活性水素含有アルケニルエーテル化合物とを反応させることにより末端にアルケニルエーテル基を持つ種々の化合物ができる。このような化合物として以下の式(II-1)～(II-11)で示されるものを挙げることができるが、これらに限定されるものではない。

【0 1 2 6】

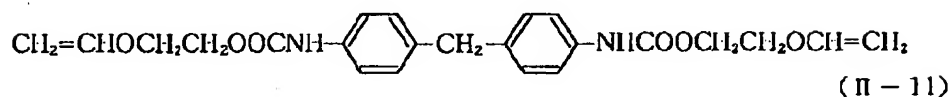
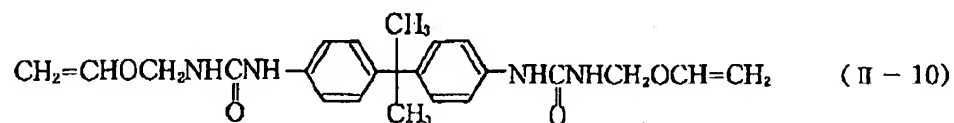
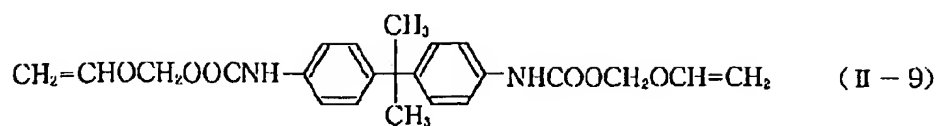
【化 5 1】



【0 1 2 7】

【化 5 2】





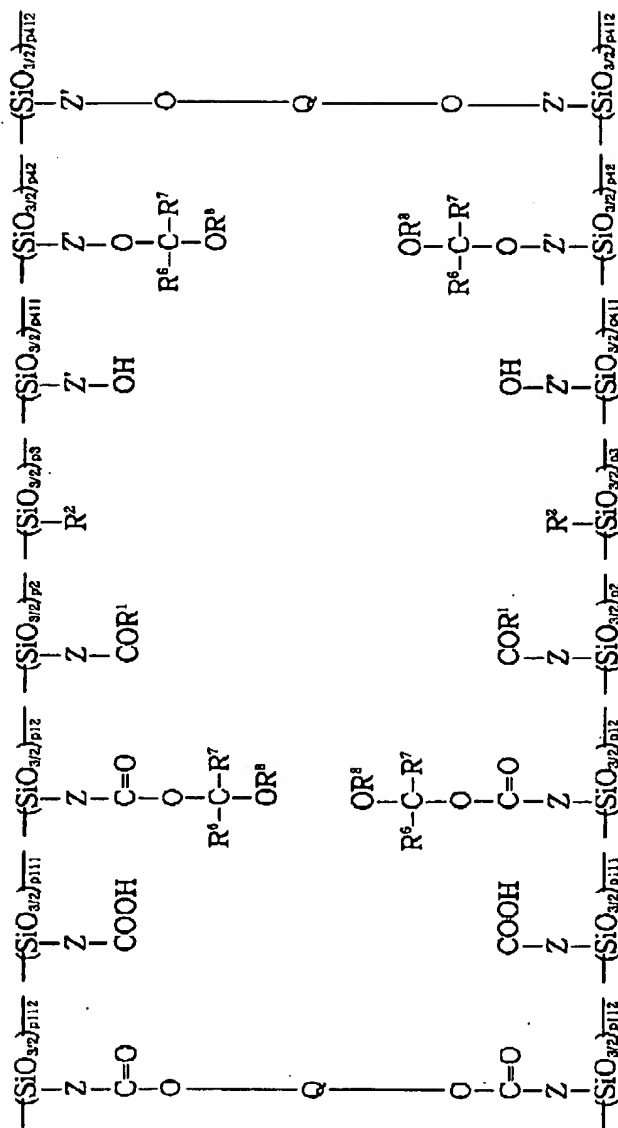
【0128】上記第1方法においては、C-O-C基を有する架橋基で架橋された高分子シリコン化合物を得る場合、重畳平均分子量が1,000~50,000であり、好ましくは一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の1モルに対してp112+p412モルの一般式(1)、

(11)で示されるアルケニルエーテル化合物及びp12+p42モルの一般式(4a)で示される化合物を反応させて、例えば下記一般式(3a'-1)、(3a'-2)で示される高分子化合物を得ることができる。

【0129】

【化53】

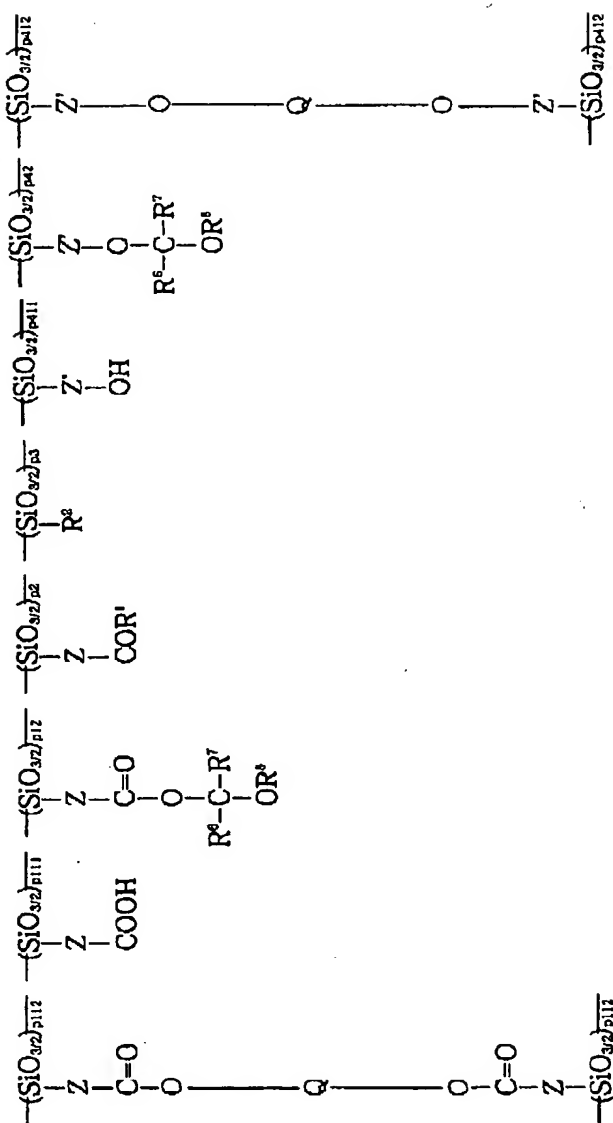
(3 a' - 1)



【化 5 4】

【0 1 3 0】

(3 a' - 2)



【0131】第1の方法において、反応溶媒としては、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、テトラヒドロフラン、酢酸エチル等の非プロトン性極性溶媒が好ましく、単独でも2種以上混合して使用してもかまわない。

【0132】触媒の酸としては、塩酸、硫酸、トリフルオロメタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、トリフルオロ酢酸、p-トルエンスルホン酸ピリジニウム塩等が好ましく、その使用量は反応する一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシ

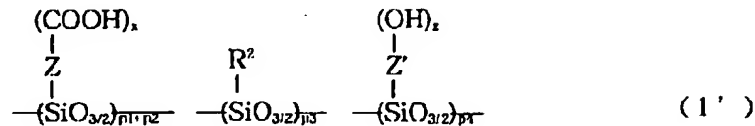
ル基の1モルに対して0.1~10モル%であることが好ましい。

【0133】反応温度としては-20~100℃、好ましくは0~60℃であり、反応時間としては0.2~100時間、好ましくは0.5~20時間である。

【0134】上記反応を単離せず一括して行う場合、一般式(1)又は(11)で示されるアルケニルエーテル化合物と一般式(4a)で示される化合物を添加する順序は特に限定されないが、初めに一般式(4a)で示される化合物を添加し、反応が十分進行した後に一般式

(1) 又は (11) で示されるアルケニルエーテル化合物を添加するのが好ましい。例えば一般式 (1) 又は (11) で示されるアルケニルエーテル化合物と一般式 (4a) で示される化合物を同時に添加したり、一般式 (1) 又は (11) で示されるアルケニルエーテル化合物を先に添加した場合には、一般式 (1) 又は (11) \*

## 第2方法



(式中、Z、Z'、R<sup>2</sup>、p1、p2、p3、p4、x、z 及び R<sup>5</sup>、R<sup>6a</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、c、d はそれぞれ上記と同様の意味を示し、D はハロゲン原子 (Cl、Br 又は I) である。)

【0136】なお、上記式 (VI)、(VII) の化合物や式 (4b) の化合物は、上記式 (I)、(II) の化合物や式 (4a) の化合物に塩化水素、臭化水素又はヨウ化水素を反応させることにより得ることができる。

【0137】上記第2方法は、架橋高分子シリコン化合物を得る場合、重量平均分子量が 1,000~50,000 の上記一般式 (1') で示される繰り返し単位を有する高分子化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の 1 モルに対して p112 + p412 モルの一般式 (VI) 又は (VII) で示されるハロゲン化アルキルエーテル化合物及び p12 + p42 モルの一般式 (4b) で示される化合物を反応させて、例えば上記式 (3a'-1)、(3a'-2) で示される高分子化合物を得ることができる。

【0138】上記製造方法は、溶媒中において塩基の存在下で行うことが好ましい。反応溶媒としては、アセト

\*で示されるアルケニルエーテル化合物の反応点の一部が反応系中の水分により加水分解され、生成した高分子化合物の構造が複雑化し、物性の制御が困難となる場合がある。

【0135】

【化55】

ニトリル、アセトン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、テトラヒドロフラン、ジメチルスルホキシド等の非プロトン性極性溶媒が好ましく、単独でも 2 種以上混合して使用してもかまわない。

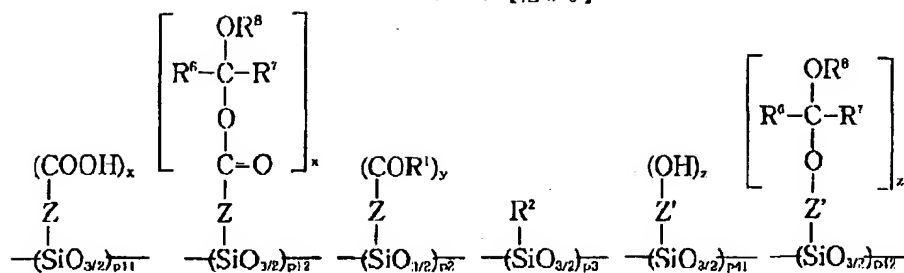
【0139】塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルアミン、炭酸カリウム等が好ましく、その使用量は反応する一般式 (1') で示される高分子化合物のカルボキシル基の 1 モルに対して 1 モル倍以上、特に 5 モル倍以上であることが好ましい。

【0140】反応温度としては -50~100℃、好ましくは 0~60℃ であり、反応時間としては 0.5~100 時間、好ましくは 1~20 時間である。

【0141】なお、上述したように、式 (1') で示される繰り返し単位を有する高分子化合物又はそのカルボキシル基の一部を COR' 基に置換した高分子化合物に式 (4a) 又は (4b) の化合物を反応させて、得られた酸不安定基を有する化合物、例えば下記式 (1'') で示される化合物を得た後、これを単離し、次いで式 (I)、(II) 或いは (VI)、(VII) で示される化合物を用いて架橋を行うようにしてもよい。

【0142】

\* \* 【化56】



(1'')

【0143】上記第1又は第2方法により得られた例えば式(3a'-1)、(3a'-2)で示されるような高分子化合物に、必要に応じて元の一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基の1モルに対してp122+p422モルの二炭酸ジアルキル化合物、アルコキシカルボニルアルキルハライド等を反応させて一般式(5)で示される酸不安定基を導入したり、三級ア

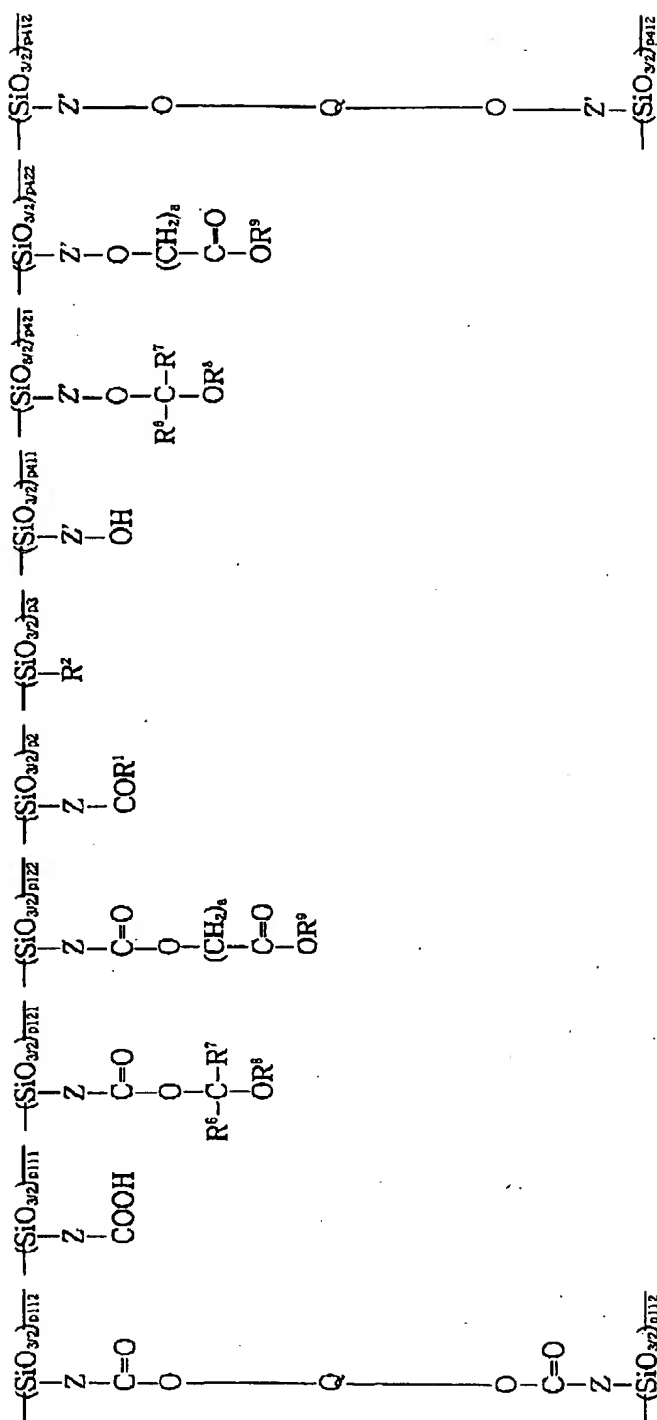
ルキルハライド、トリアルキルシリルハライド、オキソアルキル化合物等を反応させて、例えば一般式(3b'-1)、(3b'-2)で示される高分子化合物を得ることができる。

【0144】

【化57】



(3b' - 1)



(3 b' - 2)

【0146】上記式(5)の酸不安定基の導入方法は、溶媒中において塩基の存在下で行うことが好ましい。

【0147】反応溶媒としては、アセトニトリル、アセトン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、テトラヒドロフラン、ジメチルスルホキシド等の非プロトン性極性溶媒が好ましく、単独でも2種以上混合して

使用してもかまわない。

【0148】塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、イミダゾール、ジイソプロピルアミン、炭酸カリウム等が好ましく、その使用量は元の一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基の1モルに対して1モル倍以上、特に5モル倍以上であることが好まし

い。

【0149】反応温度としては0～100℃、好ましくは0～60℃である。反応時間としては0.2～100時間、好ましくは1～10時間である。

【0150】二炭酸ジアルキル化合物としては二炭酸ジ-tert-ブチル、二炭酸ジ-tert-アミル等が挙げられ、アルコキシカルボニルアルキルハライドとしてはtert-ブトキシカルボニルメチルクロライド、tert-アミロキシカルボニルメチルクロライド、tert-ブトキシカルボニルメチルプロマイド、tert-ブトキシカルボニルエチルクロライド等が挙げられ、トリアルキルシリルハライドとしてはトリメチルシリルクロライド、トリエチルシリルクロライド、ジメチル-tert-ブチルシリルクロライド等が挙げられる。

【0151】また、上記第1又は第2の方法により得られた一般式(3a'-1)、(3a'-2)で示される高分子化合物に、必要に応じて元の一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基の1モルに対してp12+p42モルの三級アルキル化剤、オキソアルキル化合物を反応させて三級アルキル化又はオキソアルキル化することができる。

【0152】上記方法は、溶媒中において酸の存在下で行うことが好ましい。反応溶媒としては、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、テトラヒドロフラ\*

モン、酢酸エチル等の非プロトン性極性溶媒が好ましく、単独でも2種以上混合して使用してもかまわない。

【0153】触媒の酸としては、塩酸、硫酸、トリフルオロメタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸ピリジニウム塩等が好ましく、その使用量は元の一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基の1モルに対して0.1～10モル%であることが好ましい。

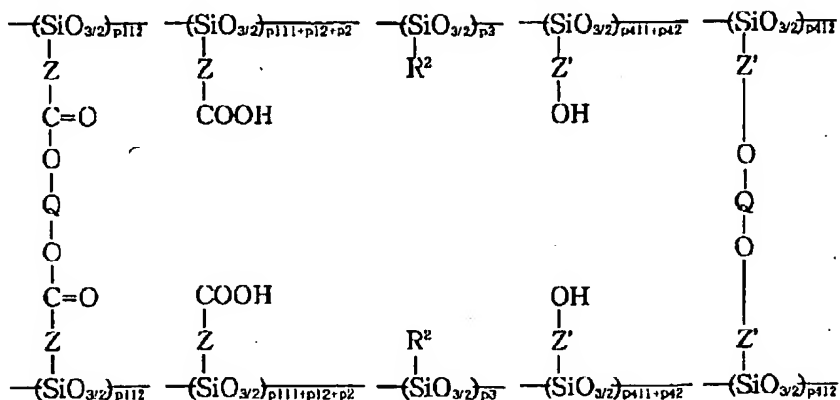
【0154】反応温度としては-20～100℃、好ましくは0～60℃であり、反応時間としては0.2～100時間、好ましくは0.5～20時間である。

【0155】三級アルキル化剤としてはイソブテン、2-メチル-1-ブテン、2-メチル-2-ブテン等が挙げられ、オキソアルキル化合物としてはα-アンジェリカラクトン、2-シクロヘキセン-1-オン、5,6-ジヒドロ-2H-ピラン-2-オン等が挙げられる。

【0156】なお、一般式(3a'-1)、(3a'-2)で示される高分子化合物を経由せずに直接下記一般式(3c'-1)又は(3c'-2)で示される繰り返し単位を有する高分子化合物に一般式(5)で示される酸不安定基、三級アルキル基、トリアルキルシリル基、オキソアルキル基等を導入後、必要に応じて一般式(4)で示される酸不安定基を導入することもできる。

【0157】

【化59】

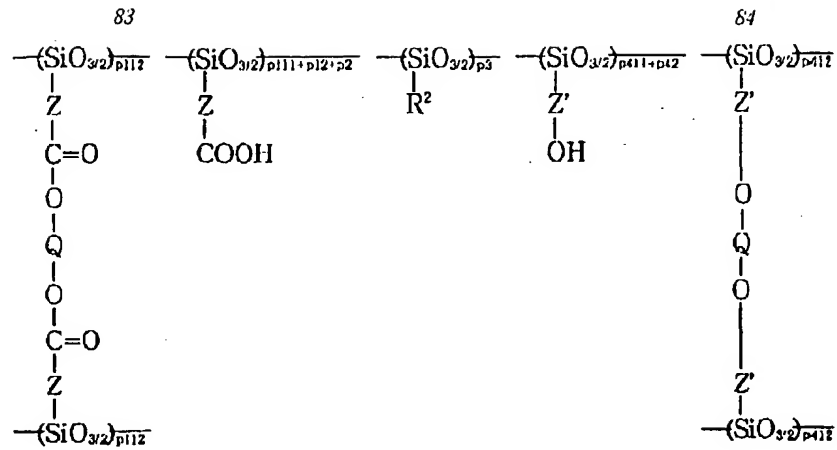


(3c'-1)

【0158】

【化60】





(3c' - 2)

【0159】本発明の高分子化合物において、 $R^2$ の酸不安定基としては1種に限られず、2種以上を導入することができる。この場合、式(1')の高分子化合物の全水酸基1モルに対して $p41$ モルの酸不安定基を上記のようにして導入した後、これと異なる酸不安定基を上記と同様の方法で $p42$ モル導入することによって、かかる酸不安定基を2種又は適宜かかる操作を繰り返してそれ以上導入した高分子化合物を得ることができる。

【0160】本発明の高分子シリコン化合物は、レジスト材料のベースポリマーとして有効であり、本発明のレジスト材料は、この高分子シリコン化合物をベースポリマーとして含有するものである。この場合、レジスト材料としてはポジ型であってもネガ型であってもよいが、特に化学増幅型であることが好ましい。このようなレジスト材料としては、(A)有機溶剤、(B)ベース樹脂として上記高分子シリコン化合物、(C)酸発生剤、更に必要により、(D)溶解制御剤、(E)塩基性化合物、(F)分子内に $\equiv\text{C}-\text{COOH}$ で示される基を有する化合物、(G)アセチレンアルコール誘導体を含む化学増幅ポジ型レジスト材料、或いは、(A)有機溶剤、(B)ベース樹脂として上記高分子シリコン化合物、(C)酸発生剤、(H)酸の作用によって架橋する化合物を含む化学増幅ネガ型レジスト材料を挙げることができる。

【0161】ここで、本発明で使用する(A)成分の有機溶剤としては、酸発生剤、ベース樹脂、溶解制御剤等が溶解可能な有機溶媒であればいずれでもよい。このような有機溶剤としては、例えばシクロヘキサノン、メチル-2-n-アミルケトン等のケトン類、3-メトキシブタノール、3-メチル-3-メトキシブタノール、1-メトキシ-2-プロパノール、1-エトキシ-2-プロパノール等のアルコール類、プロピレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、エ

チレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、乳酸エチル、ピルビン酸エチル、酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル、酢酸1-エチルブチル、プロピオン酸1-エチルブチル、プロピレングリコールモノ1-エチルブチルエーテルアセテート等のエステル類が挙げられ、これらの1種を単独で又は2種以上を混合して使用することができるが、これらに限定されるものではない。本発明では、これらの有機溶剤の中でもレジスト成分中の酸発生剤の溶解性が最も優れているジエチレングリコールジメチルエーテルや1-エトキシ-2-プロパノールの他、安全溶剤であるプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート及びその混合溶剤が好ましく使用される。

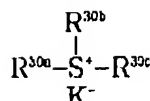
【0162】有機溶剤の使用量は、(B)成分のベース樹脂100部(重量部、以下同様)に対して200~1,000部、特に400~800部が好適である。

(C)成分の酸発生剤としては、

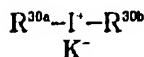
- ①下記一般式(6a-1)、(6a-2)又は(6b)のオニウム塩、
  - ②下記一般式(7)のジアゾメタン誘導体、
  - ③下記一般式(8)のグリオキシム誘導体、
  - ④下記一般式(9)のビススルホン誘導体、
  - ⑤下記一般式(10)のN-ヒドロキシミド化合物のスルホン酸エステル、
  - ⑥β-ケトスルホン酸誘導体、
  - ⑦ジスルホン誘導体、
  - ⑧ニトロベンジルスルホネート誘導体、
  - ⑨スルホン酸エステル誘導体
- 等が挙げられる。

【0163】

【化 6 1】



(6 a-1)



(6 a-2)

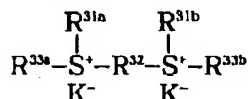
(式中、 $R^{30a}$ 、 $R^{30b}$ 、 $R^{30c}$ はそれぞれ炭素数 1~12 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、アルケニル基、オキソアルキル基又はオキソアルケニル基、炭素数 6~20 のアリール基又は炭素数 7~12 のアラルキル基又はアリールオキソアルキル基を表し、これら基の水素原子の一部又は全部がアルコキシ基等によって置換されていてよい。また、 $R^{30b}$ と $R^{30c}$ とは環を形成してもよく、環を形成する場合には、 $R^{30b}$ 、 $R^{30c}$ はそれぞれ炭素数 1~6 のアルキレン基を示し、 $K^-$ は非求核性対向イオンを表す。)

【0164】上記 $R^{30a}$ 、 $R^{30b}$ 、 $R^{30c}$ は互いに同一であっても異なっていてよく、具体的にはアルキル基として、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シクロプロピルメチル基、4-メチルシクロヘキシル基、シクロヘキシルメチル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。アルケニル基としては、ビニル基、アリル基、プロペニル基、ブテニル基、ヘキセニル基、シクロヘキセニル基等が挙げられる。オキソアルキル基、オキソアルケニル基としては、2-オキソシクロペンチル基、2-オキソシクロヘプチル基等が挙げられ、また 2-オキソプロピル基、2-シクロペンチル-2-オキソエチル基、2-シクロヘキシル-2-オキソエチル基、2-(4-メチルシクロヘキシル)-2-オキソエチル基等の 2-アルキル-2-オキソエチル基を挙げることができる。アリール基としては、フェニル基、ナフチル基等や、*p*-メトキシフェニル基、*m*-メトキシフェニル基、*o*-メトキシフェニル基、*π*\*

\*トキシフェニル基、*p*-*tert*-ブトキシフェニル基、*m*-*tert*-ブトキシフェニル基等のアルコキシフェニル基、2-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、4-メチルフェニル基、エチルフェニル基、4-*tert*-ブチルフェニル基、4-ブチルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基、メチルナフチル基、エチルナフチル基等のアルキルナフチル基、メトキシナフチル基、エトキシナフチル基等のアルコキシナフチル基、ジメチルナフチル基、ジエチルナフチル基等のジアルキルナフチル基、ジメトキシナフチル基、ジエトキシナフチル基等のジアルコキシナフチル基等が挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェニルエチル基、フェネチル基等が挙げられる。アリールオキソアルキル基としては、2-(フェニル)-2-オキソエチル基、2-(1-ナフチル)-2-オキソエチル基、2-(2-ナフチル)-2-オキソエチル基等の 2-アリール-2-オキソエチル基等が挙げられる。 $K^-$ の非求核性対向イオンとしては塩化物イオン、臭化物イオン等のハライドイオン、トリフレート、パーフルオロオクチルスルホネート、1, 1, 1-トリフルオロエタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート等のフルオロアルキルスルホネート、トシレート、ベンゼンスルホネート、4-フルオロベンゼンスルホネート、4-トリフルオロメチルベンゼンスルホネート、1, 2, 3, 4, 5-ペンタフルオロベンゼンスルホネート等のアリールスルホネート、メシレート、ブタンスルホネート等のアルキルスルホネートが挙げられる。

【0165】

【化 6 2】



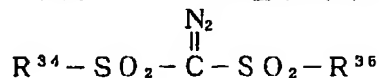
(6 b)

(式中、 $R^{31a}$ 、 $R^{31b}$ はそれぞれ炭素数 1~8 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、 $R^{32}$ は炭素数 1~10 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、 $R^{32a}$ 、 $R^{32b}$ はそれぞれ炭素数 3~7 の 2-オキソアルキル基を示し、 $K^-$ は非求核性対向イオンを表す。)

【0166】上記 $R^{31a}$ 、 $R^{31b}$ として具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、ペン

チル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロプロピルメチル基、4-メチルシクロヘキシル基、シクロヘキシルメチル基等が挙げられる。 $R^{32}$ としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ペンチレン基、ヘキシレン基、ヘプチレン基、オクチレン基、ノニレン基、1, 4-シクロヘキシレン基、1, 2-シクロヘキシレン基、1, 3-シクロペンチレン基、1, 4-シク

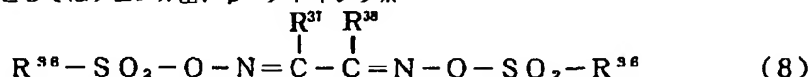
ロオクチレン基、1, 4-シクロヘキサジメチレン基等が挙げられる。R<sup>33a</sup>、R<sup>33b</sup>としては、2-オキソプロピル基、2-オキソシクロペンチル基、2-オキソシクロヘキシル基、2-オキソシクロヘプチル基等が挙げ\*



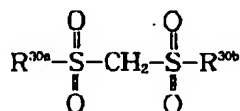
(式中、R<sup>34</sup>、R<sup>35</sup>は炭素数1~12の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素数6~20のアリール基又はハロゲン化アリール基又は炭素数7~12のアラルキル基を表す。)

【0168】R<sup>34</sup>、R<sup>35</sup>のアルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、アミル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。ハロゲン化アルキル基としてはトリフルオロメチル基、1, 1, 1-トリフルオロエチル基、1, 1, 1-トリクロロエチル基、ノナフルオロブチル基等が挙げら

れる。アリール基としてはフェニル基、p-メトキシフ

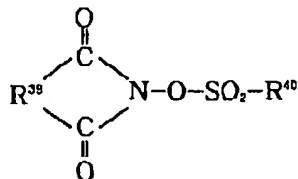


(式中、R<sup>36</sup>、R<sup>37</sup>、R<sup>38</sup>は炭素数1~12の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素数6~20のアリール基又はハロゲン化アリール基又は炭素数7~12のアラルキル基を表す。また、R<sup>37</sup>、R<sup>38</sup>は互いに結合して環状構造を形成してもよく、環状構造を形成する場合、R<sup>37</sup>、R<sup>38</sup>はそれぞれ炭素数1~6の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を表す。)



(式中、R<sup>39a</sup>、R<sup>39b</sup>は上記と同じである。)

【0172】



(式中、R<sup>39</sup>は炭素数6~10のアリーレン基、炭素数1~6のアルキレン基又は炭素数2~6のアルケニレン基を表し、これらの基の水素原子の一部又は全部は更に炭素数1~4の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルコキシ基、ニトロ基、アセチル基、又はフェニル基で置換されていてもよい。R<sup>40</sup>は炭素数1~8の直鎖状、分

\*られる。R<sup>3</sup>は式(6a)と同様のものを挙げるができる。

【0167】

【化63】

(7)

※エニル基、m-メトキシフェニル基、o-メトキシフェニル基、エトキシフェニル基、p-tert-ブトキシフェニル基、m-tert-ブトキシフェニル基等のアルコキシフェニル基、2-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、4-メチルフェニル基、エチルフェニル基、4-tert-ブチルフェニル基、4-ブチルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基が挙げられる。ハロゲン化アリール基としてはフルオロベンゼン基、クロロベンゼン基、1, 2, 3, 4, 5-ペンタフルオロベンゼン基等が挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェネチル基等が挙げられる。

【0169】

【化64】

★【0170】R<sup>36</sup>、R<sup>37</sup>、R<sup>38</sup>のアルキル基、ハロゲン化アルキル基、アリール基、ハロゲン化アリール基、アラルキル基としては、R<sup>34</sup>、R<sup>35</sup>で説明したものと同様の基が挙げられる。なお、R<sup>37</sup>、R<sup>38</sup>のアルキレン基としてはメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ヘキシレン基等が挙げられる。

【0171】

★【化65】

(9)

☆【化66】

☆

(10)

岐状又は置換のアルキル基、アルケニル基又はアルコキシアルキル基、フェニル基、又はナフチル基を表し、これらの基の水素原子の一部又は全部は更に炭素数1~4のアルキル基又はアルコキシ基；炭素数1~4のアルキル基、アルコキシ基、ニトロ基又はアセチル基で置換されていてもよいフェニル基；炭素数3~5のヘテロ芳香

族基；又はフッ素原子、塩素原子で置換されていてもよい。）

【0173】ここで、 $R^{1a}$ のアリーレン基としては、1, 2-フェニレン基、1, 8-ナフチレン基等が、アルキレン基としては、メチレン基、1, 2-エチレン基、1, 3-プロピレン基、1, 4-ブチレン基、1-フェニル-1, 2-エチレン基、ノルボルナン-2, 3-ジイル基等が、アルケニレン基としては、1, 2-ビニレン基、1-フェニル-1, 2-ビニレン基、5-ノルボルナン-2, 3-ジイル基等が挙げられる。 $R^{1a}$ のアルキル基としては、 $R^{3aa} \sim R^{3ac}$ と同様のものが、アルケニル基としては、ビニル基、1-プロペニル基、アリル基、1-ブテニル基、3-ブテニル基、イソプレニル基、1-ペンテニル基、3-ペンテニル基、4-ペンテニル基、ジメチルアリル基、1-ヘキセニル基、3-ヘキセニル基、5-ヘキセニル基、1-ヘプテニル基、3-ヘプテニル基、6-ヘプテニル基、7-オクテニル基等が、アルコキシアルキル基としては、メトキシメチル基、エトキシメチル基、プロポキシメチル基、ブトキシメチル基、ペントキシメチル基、ヘキシロキシメチル基、ヘプチロキシメチル基、メトキシエチル基、エトキシエチル基、プロポキシエチル基、ブトキシエチル基、ペントキシエチル基、ヘキシロキシエチル基、メトキシプロピル基、エトキシプロピル基、プロポキシプロピル基、ブトキシプロピル基、メトキシブチル基、エトキシブチル基、プロポキシブチル基、メトキシペンチル基、エトキシペンチル基、メトキシヘキシル基、メトキシヘプチル基等が挙げられる。

【0174】なお、更に置換されていてもよい炭素数1~4の直鎖状又は分岐状のアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、 $n$ -ブチル基、イソブチル基、 $tert$ -ブチル基等が、アルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、 $n$ -ブトキシ基、イソブトキシ基、 $tert$ -ブトキシ基等が、炭素数1~4のアルキル基、アルコキシ基、ニトロ基又はアセチル基で置換されていてもよいフェニル基としては、フェニル基、トリル基、 $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル基、 $p$ -アセチルフェニル基、 $p$ -ニトロフェニル基等が、芳香族基としては、ピリジル基、フリル基等が挙げられる。

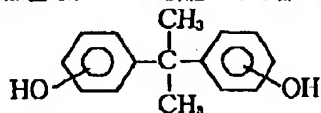
【0175】具体的には、例えばトリフルオロメタンスルホン酸ジフェニルヨードニウム、トリフルオロメタンスルホン酸( $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル)フェニルヨードニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸ジフェニルヨードニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸( $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル)フェニルヨードニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸( $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ビス( $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル)フェ

ニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリス( $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル)スルホニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸( $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸ビス( $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル)フェニルスルホニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸トリス( $p$ - $tert$ -ブトキシフェニル)スルホニウム、ノナフルオロブタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、ブタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチルスルホニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸トリメチルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキシル)スルホニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキシル)スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム、 $p$ -トルエンスルホン酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリナフチルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキシル)スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸(2-ノルボニル)メチル(2-オキソシクロヘキシル)スルホニウム、エチレンビス[メチル(2-オキソシクロペンチル)スルホニウムトリフルオロメタンスルホナート]、1, 2'-ナフチルカルボニルメチルテトラヒドロチオフェニウムトリフレート等のオニウム塩、ビス(ベンゼンスルホニル)ジアゾメタン、ビス( $p$ -トルエンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(キシレンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロペンチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス( $n$ -ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(イソブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス( $sec$ -ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス( $n$ -プロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(イソプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス( $tert$ -ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス( $n$ -アミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(イソアミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス( $sec$ -アミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス( $tert$ -アミルスルホニル)ジアゾメタン、1-シクロヘキシルスルホニル-1-( $tert$ -ブチルスルホニル)ジアゾメタン、1-シクロヘキシルスルホニル-1-( $tert$ -アミルスルホニル)ジアゾメタン、1- $tert$ -アミルスルホニル-1-( $tert$ -ブチルスルホニル)ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビス- $o$ -( $p$ -トルエンスルホニル)- $\alpha$ -ジメチルグリオキシム、ビス- $o$ -( $p$ -トルエンスルホニル)- $\alpha$ -ジフェニルグリオキシム、ビス- $o$ -( $p$ -トルエンスルホニル)

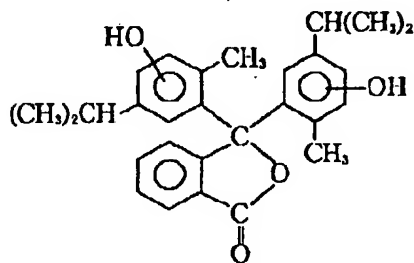


ε-ブチルスルホニル) ジアゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル) ジアゾメタン、ビス(イソプロピルスルホニル) ジアゾメタン、ビス(tert-ブチルスルホニル) ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビス-o-(n-ブタンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム等のグリオキシム誘導体、ビスナフチルスルホニルメタン等のビススルホン誘導体、N-ヒドロキシスクシンイミドメチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドトリフルオロメチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドプロピルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドイソプロピルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドベンチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド-p-トルエンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシ-1, 8-ナフタリイミドメチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシ-1, 8-ナフタリイミドフェニルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドトリフルオロメタンスルホン酸エステル等のN-ヒドロキシイミド化合物のスルホン酸エステル誘導体 20  
が好ましく用いられる。なお、上記酸発生剤は1種を単独で又は2種以上を組み合わせ用いることができる。オニウム塩は矩形性向上効果に優れ、ジアゾメタン誘導体及びグリオキシム誘導体は定波低減効果に優れるが、両者を組み合わせることにより、プロファイルの微調整を行うことが可能である。

【0176】酸発生剤の添加量は、ベース樹脂100部\*



(i)



(ii)

【0181】

【化68】

\*に対して好ましくは0.1~15部、より好ましくは0.5~8部である。0.1部より少ないと感度が悪い場合があり、15部より多いとアルカリ溶解速度が低下することによってレジスト材料の解像性が低下する場合があり、またモノマー成分が過剰となるために耐熱性が低下する場合がある。

【0177】本発明のレジスト材料には、更に(D)成分として溶解制御剤を添加することができる。溶解制御剤としては、平均分子量が100~1,000、好ましくは150~800で、かつ分子内にフェノール性水酸基を2つ以上有する化合物の該フェノール性水酸基の水素原子を酸不安定基により全体として平均0~100モル%の割合で又は分子内にカルボキシル基を有する化合物の該カルボキシル基の水素原子を酸不安定基により全体として平均80~100モル%の割合で置換した化合物を配合する。

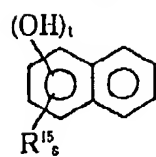
【0178】なお、フェノール性水酸基又はカルボキシル基の水素原子の酸不安定基による置換率は、平均でフェノール性水酸基又はカルボキシル基全体の0モル%以上、好ましくは30モル%以上であり、また、その上限は100モル%、より好ましくは80モル%である。

【0179】この場合、かかるフェノール性水酸基を2つ以上有する化合物又はカルボキシル基を有する化合物としては、下記式(i)~(xiv)で示されるものが好ましい。

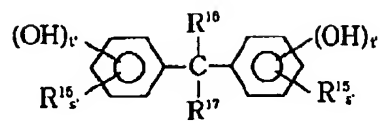
【0180】

【化67】

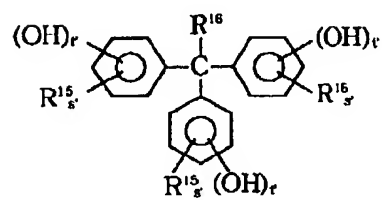
95



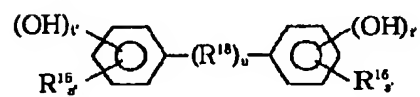
(iii)



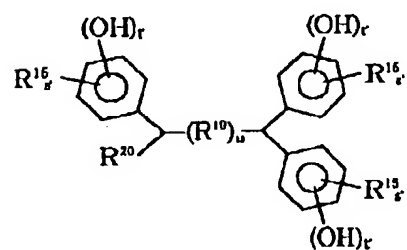
(iv)



(v)



(vi)



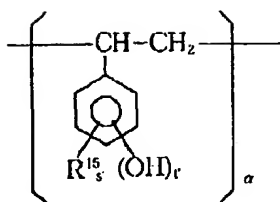
(vii)

【0182】

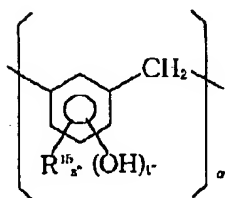
【化69】

97

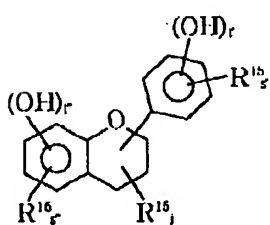
98



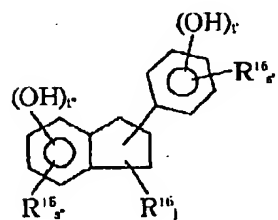
(viii)



(ix)



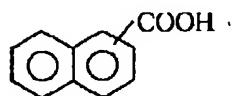
(x)



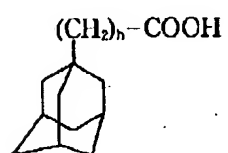
(xi)

【0183】

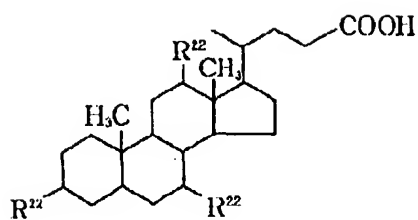
\* \* 【化70】



(xii)



(xiii)



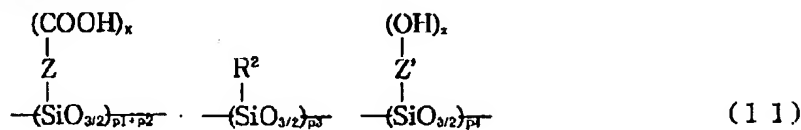
(xiv)

(但し、式中  $R^{15}$ 、 $R^{16}$  はそれぞれ水素原子又は炭素数 50 1 ~ 8 の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル



基であり、 $R^{11}$ は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル基、あるいは $-(R^{11})_x-COOH$ であり、 $R^{12}$ は $-(CH_2)_i-$  ( $i=2\sim10$ )、炭素数6～10のアリーレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子又は硫黄原子、 $R^{13}$ は炭素数1～10のアルキレン基、炭素数6～10のアリーレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子又は硫黄原子、 $R^{14}$ は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキル基、アルケニル基、それぞれ水酸基で置換されたフェニル基又はナフチル基であり、 $R^{15}$ は炭素数1～10の直鎖状又は分岐状のアルキレン基、 $R^{16}$ は水素原子又は水酸基である。また、 $j$ は0～5の整数であり、 $u$ 、 $h$ は0又は1である。 $s$ 、 $l$ 、 $s'$ 、 $l'$ 、 $s''$ 、 $l''$ はそれぞれ $s+l=8$ 、 $s'+l'=5$ 、 $s''+l''=4$ を満足し、かつ各フェニル骨格中に少なくとも1つの水酸基を有するような数である。 $\alpha$ は式 $(v i i i)$ 、 $(i x)$ の化合物の分子量を100～1,000とする数である。)

【0184】上記式中 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ としては、例えば水素原子、メチル基、エチル基、ブチル基、プロピル基、エチニル基、シクロヘキシル基、 $R^{17}$ としては、例えば $R^{15}$ 、 $R^{16}$ と同様なもの、あるいは $-COOH$ 、 $-CH_2COOH$ 、 $R^{18}$ としては、例えばエチレン基、フェニレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子、硫黄原子等、 $R^{19}$ としては、例えばメチレン基、あるいは $R^{18}$ と同様なもの、 $R^{20}$ としては例えば水素原子、メチル基、エチル基、ブチル基、プロピル基、エチニル基、シクロヘキシル基、それぞれ水酸基で置換されたフェニル基、ナフチル基等が挙げられる。



(式中、 $Z$ 、 $Z'$ 、 $R^2$ 、 $p1$ 、 $p2$ 、 $p3$ 、 $p4$ 、 $x$ 、 $z$ は上記と同様の意味を示す。)

【0191】ここで、上記溶解制御剤の酸不安定基としては、上記一般式(4)で示される基、上記一般式(5)で示される基、炭素数4～20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1～6のトリアルキルシリル基、炭素数4～20のオキソアルキル基等が挙げられる。

【0192】上記別の溶解制御剤の配合量は、上記溶解制御剤と合計した溶解制御剤全体としてベース樹脂100部に対し0～50部、特に0～30部、好ましくは0～5部となるような範囲であることが好ましい。

【0193】なお、上記のような別の溶解制御剤は、カ

\*【0185】ここで、溶解制御剤の酸不安定基としては、上記一般式(4)で示される基、上記一般式(5)で示される基、炭素数4～20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1～6のトリアルキルシリル基、炭素数4～20のオキソアルキル基等が挙げられる。

【0186】上記溶解制御剤の配合量は、ベース樹脂100部に対し、0～50部、好ましくは5～50部、より好ましくは10～30部であり、単独又は2種以上を混合して使用できる。配合量が5部に満たないと解像性の向上がない場合があり、50部を超えるとパターン膜減りが生じ、解像度が低下する場合がある。

【0187】なお、上記のような溶解制御剤はフェノール性水酸基又はカルボキシ基を有する化合物にベース樹脂と同様に酸不安定基を化学反応させることにより合成することができる。

【0188】本発明のレジスト材料は、上記溶解制御剤の代わりに又はこれに加えて別の溶解制御剤として重量平均分子量が1,000未満で、かつ分子内にカルボキシ基を有する化合物の該カルボキシ基の水素原子を酸不安定基により全体として平均0%以上100%以下の割合で部分置換した化合物を配合することができる。

【0189】この場合、かかる酸不安定基でカルボキシ基の水素原子が部分置換された化合物としては、下記一般式(11)で示される繰り返し単位を有し、重量平均分子量が1,000未満である化合物から選ばれる1種又は2種以上の化合物が好ましい。

【0190】

【化71】

ルボキシ基を有する化合物にベース樹脂と同様に酸不安定基を化学反応させることにより合成することができる。

【0194】また、溶解制御剤(D)は酸素プラズマエッチング耐性を損わないために、シリコン化合物が好ましく使用できる。シリコン化合物の溶解制御剤としては、下記一般式(12)～(14)で示されるシリコン化合物のカルボキシ基又はヒドロキシ基を1er1ーブチル基又は1er1ーブトキシカルボニルメチル基で保護したものを使用することが好ましい。

【0195】

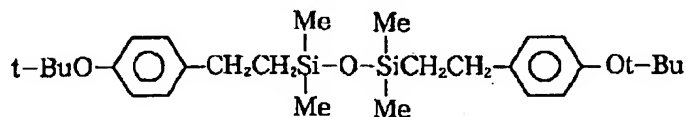
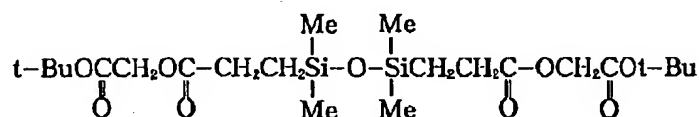
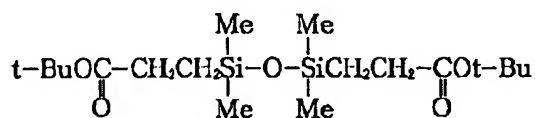
【化72】



(式中、 $\text{R}^{10}$ はメチル基又はフェニル基を示し、 $\text{R}^{11}$ はカルボキシエチル基又はp-ヒドロキシフェニルアルキル基(但し、アルキル基は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基)を示す。Eはトリメチルシリル基、トリフェニルシリル基又は $-\text{Si}(\text{R}^{10})_3$  ( $\text{R}^{10}$ 、 $\text{R}^{11}$ は上記と同様の意味を示す)基を示す。 $\gamma$ は0~50の整数、 $\delta$ は1~50の整数、 $\epsilon$ は3~10の整数を示す。)

【0196】ここで、上記式(12)~(14)のシリ\*

#### A群



【0198】

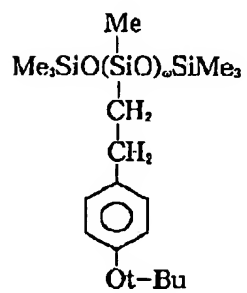
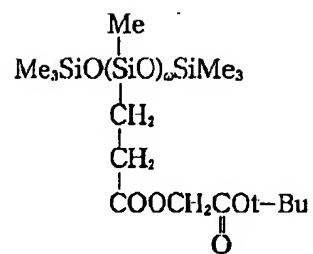
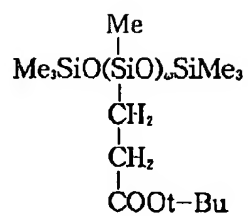
【化74】

\*コーン化合物のカルボキシル基又はヒドロキシル基をアルカリ可溶性基(tert-ブチル基又はtert-ブトキシカルボニルメチル基)で保護したシリコン化合物としては、それぞれ下記A~C群の化合物が例示される。なお、Meはメチル基、t-Buはtert-ブチル基を示す。

【0197】

【化73】

103  
B群

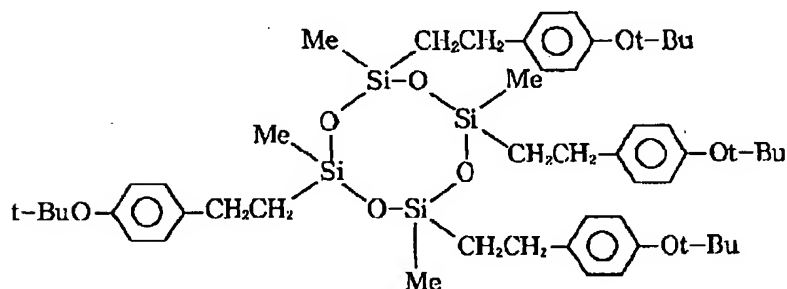
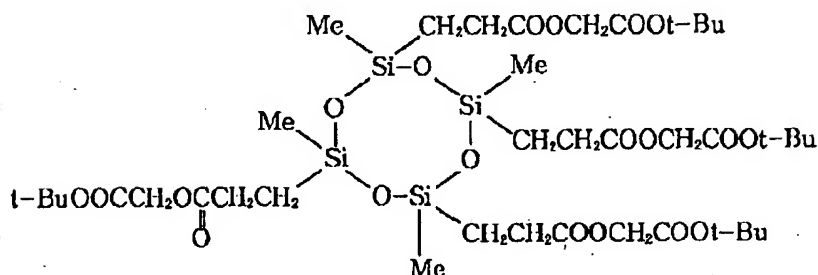
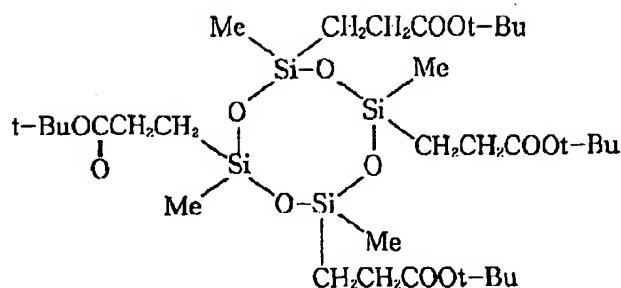


( $\omega$  は 1 ~ 5 0 )

【 0 1 9 9 】

【 化 7 5 】

## C群



【0200】溶解制御剤の含量は、ベース樹脂全体の40重量%以下がよく、特に10～30重量%とすることが好ましい。40重量%より多くては、レジスト膜の酸素プラズマエッチング耐性が著しく低下するため、2層レジストとして使用できなくなるおそれがある。

【0201】更に、本発明のレジスト材料には、(E)成分として塩基性化合物を配合することができる。

【0202】この(E)添加剤として配合される塩基性化合物は、酸発生剤より発生する酸がレジスト膜中に拡散する際の拡散速度を抑制することができる化合物が適しており、このような塩基性化合物の配合により、レジスト膜中での酸の拡散速度が抑制されて解像度が向上し、露光後の感度変化を抑制したり、基板や環境依存性を少なくし、露光余裕度やパターンプロファイル等を向上することができる。

【0203】このような塩基性化合物としては、第一級、第二級、第三級の脂肪族アミン類、混成アミン類、芳香族アミン類、複素環アミン類、カルボキシ基を有する含窒素化合物、スルホニル基を有する含窒素化合物、

ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体等が挙げられる。

【0204】具体的には、第1級の脂肪族アミン類として、アンモニア、メチルアミン、エチルアミン、n-プロピルアミン、イソプロピルアミン、n-ブチルアミン、イソブチルアミン、sec-ブチルアミン、tert-ブチルアミン、ペンチルアミン、tert-アミルアミン、シクロペンチルアミン、ヘキシルアミン、シクロヘキシルアミン、ヘプチルアミン、オクチルアミン、ノニルアミン、デシルアミン、ドデシルアミン、セチルアミン、メチレンジアミン、エチレンジアミン、テトラエチレンペンタミン等が例示され、第2級の脂肪族アミン類として、ジメチルアミン、ジエチルアミン、ジ-n-プロピルアミン、ジイソプロピルアミン、ジ-n-ブチルアミン、ジイソブチルアミン、ジsec-ブチルアミン、ジペンチルアミン、ジシクロペンチルアミン、ジヘキシルアミン、ジシクロヘキシルアミン、ジヘプチルアミン、ジオクチルアミン、ジノニルアミン、ジデシ

ルアミン、ジドデシルアミン、ジセチルアミン、N、N-ジメチルメチレンジアミン、N、N-ジメチルエチレンジアミン、N、N-ジメチルテトラエチレンペンタミン等が例示され、第三級の脂肪族アミン類として、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリ-n-プロピルアミン、トリイソプロピルアミン、トリ-n-ブチルアミン、トリイソブチルアミン、トリ-sec-ブチルアミン、トリベンチルアミン、トリシクロベンチルアミン、トリヘキシルアミン、トリシクロヘキシルアミン、トリヘプチルアミン、トリオクチルアミン、トリノニルアミン、トリデシルアミン、トリドデシルアミン、トリセチルアミン、N、N、N'、N'-テトラメチルメチレンジアミン、N、N、N'、N'-テトラメチルエチレンジアミン、N、N、N'、N'-テトラメチルテトラエチレンペンタミン等が例示される。

【0205】また、混成アミン類としては、例えばジメチルエチルアミン、メチルエチルプロピルアミン、ベンジルアミン、フェネチルアミン、ベンジルジメチルアミン等が例示される。芳香族アミン類及び複素環アミン類の具体例としては、アニリン誘導体（例えばアニリン、N-メチルアニリン、N-エチルアニリン、N-プロピルアニリン、N、N-ジメチルアニリン、2-メチルアニリン、3-メチルアニリン、4-メチルアニリン、エチルアニリン、プロピルアニリン、トリメチルアニリン、2-ニトロアニリン、3-ニトロアニリン、4-ニトロアニリン、2,4-ジニトロアニリン、2,6-ジニトロアニリン、3,5-ジニトロアニリン、N、N-ジメチルトルイジン等）、ジフェニル（p-トリル）アミン、メチルジフェニルアミン、トリフェニルアミン、フェニレンジアミン、ナフチルアミン、ジアミノナフタレン、ピロール誘導体（例えばピロール、2H-ピロール、1-メチルピロール、2,4-ジメチルピロール、2,5-ジメチルピロール、N-メチルピロール等）、オキサゾール誘導体（例えばオキサゾール、イソオキサゾール等）、チアゾール誘導体（例えばチアゾール、イソチアゾール等）、イミダゾール誘導体（例えばイミダゾール、4-メチルイミダゾール、4-メチル-2-フェニルイミダゾール等）、ピラゾール誘導体、フラザン誘導体、ピロリン誘導体（例えばピロリン、2-メチル-1-ピロリン等）、ピロリジン誘導体（例えばピロリジン、N-メチルピロリジン、ピロリジノン、N-メチルピロリドン等）、イミダゾリン誘導体、イミダゾリジン誘導体、ピリジン誘導体（例えばピリジン、メチルピリジン、エチルピリジン、プロピルピリジン、ブチルピリジン、4-(1-ブチルベンチル)ピリジン、ジメチルピリジン、トリメチルピリジン、トリエチルピリジン、フェニルピリジン、3-メチル-2-フェニルピリジン、4-tert-ブチルピリジン、ジフェニルピリジン、ベンジルピリジン、メトキシピリジン、ブトキシピリジン、ジメトキシピリジン、1-メチル-2-ピリ

ドン、4-ピロリジノピリジン、1-メチル-4-フェニルピリジン、2-(1-エチルプロピル)ピリジン、アミノピリジン、ジメチルアミノピリジン等）、ピリダジン誘導体、ピリミジン誘導体、ピラジン誘導体、ピラゾリン誘導体、ピラゾリジン誘導体、ビペリジン誘導体、ビペラジン誘導体、モルホリン誘導体、インドール誘導体、イソインドール誘導体、1H-インダゾール誘導体、インドリン誘導体、キノリン誘導体（例えばキノリン、3-キノリンカルボニトリル等）、イソキノリン誘導体、シンノリン誘導体、キナゾリン誘導体、キノキサリン誘導体、フタラジン誘導体、プリン誘導体、プテリジン誘導体、カルバゾール誘導体、フェナントリジン誘導体、アクリジン誘導体、フェナジン誘導体、1,10-フェナントロリン誘導体、アデニン誘導体、アデノシン誘導体、グアニン誘導体、グアノシン誘導体、ウラシル誘導体、ウリジン誘導体等が例示される。

【0206】更に、カルボキシ基を有する含窒素化合物としては、例えばアミノ安息香酸、インドールカルボン酸、アミノ酸誘導体（例えばニコチン酸、アラニン、アルギニン、アスパラギン酸、グルタミン酸、グリシン、ヒスチジン、イソロイシン、グリシロイシン、ロイシン、メチオニン、フェニルアラニン、スレオニン、リジン、3-アミノピラジン-2-カルボン酸、メトキシアラニン）等が例示され、スルホニル基を有する含窒素化合物として3-ピリジンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸ピリジニウム等が例示され、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物としては、2-ヒドロキシピリジン、アミノクレゾール、2,4-キノリンジオール、3-インドールメタノールヒドレート、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、N、N-ジエチルエタノールアミン、トリイソプロパノールアミン、2,2'-イミノジエタノール、2-アミノエタノール、3-アミノ-1-プロパノール、4-アミノ-1-ブタノール、4-(2-ヒドロキシエチル)モルホリン、2-(2-ヒドロキシエチル)ピリジン、1-(2-ヒドロキシエチル)ビペラジン、1-[2-(2-ヒドロキシエトキシ)エチル]ビペラジン、ビペリジンエタノール、1-(2-ヒドロキシエチル)ピロリジン、1-(2-ヒドロキシエチル)-2-ピロリジノン、3-ビペリジノ-1,2-プロパンジオール、3-ピロリジノ-1,2-プロパンジオール、8-ヒドロキシユロリジン、3-ケイヌクリジノール、3-トロパノール、1-メチル-2-ピロリジンエタノール、1-アジリジンエタノール、N-(2-ヒドロキシエチル)フタルイミド、N-(2-ヒドロキシエチル)イソニコチンアミド等が例示される。アミド誘導体としては、ホルムアミド、N-メチルホルムアミド、N、N-ジメチルホルムアミド、アセトアミド、N-メチルアセトアミド、N、

N-ジメチルアセトアミド、プロピオンアミド、ベンズアミド等が例示される。イミド誘導体としては、フタルイミド、サクシンイミド、マレイミド等が例示される。

【0207】更に、下記一般式(15)及び(16)で\*



(式中、 $\text{R}^{41}$ 、 $\text{R}^{42}$ 、 $\text{R}^{43}$ 、 $\text{R}^{44}$ 、 $\text{R}^{45}$ はそれぞれ独立して直鎖状、分岐鎖状又は環状の炭素数1~20のアルキレン基、 $\text{R}^{44}$ 、 $\text{R}^{45}$ 、 $\text{R}^{46}$ 、 $\text{R}^{49}$ 、 $\text{R}^{50}$ は水素原子、炭素数1~20のアルキル基又はアミノ基を示し、 $\text{R}^{44}$ と $\text{R}^{45}$ 、 $\text{R}^{45}$ と $\text{R}^{46}$ 、 $\text{R}^{44}$ と $\text{R}^{46}$ 、 $\text{R}^{44}$ と $\text{R}^{49}$ と $\text{R}^{50}$ はそれぞれ結合して環を形成してもよい。S、T、Uはそれぞれ0~20の整数を示す。但し、S、T、U=0のとき、 $\text{R}^{44}$ 、 $\text{R}^{45}$ 、 $\text{R}^{46}$ 、 $\text{R}^{49}$ 、 $\text{R}^{50}$ は水素原子を含まない。)

【0209】ここで、 $\text{R}^{41}$ 、 $\text{R}^{42}$ 、 $\text{R}^{43}$ 、 $\text{R}^{47}$ 、 $\text{R}^{48}$ のアルキレン基としては、炭素数1~20、好ましくは1~10、更に好ましくは1~8のものであり、具体的には、メチレン基、エチレン基、n-プロピレン基、イソプロピレン基、n-ブチレン基、イソブチレン基、n-ペンチレン基、イソペンチレン基、ヘキシレン基、ノニレン基、デシレン基、シクロペンチレン基、シクロヘキ

シレン基等が挙げられる。  
【0210】また、 $\text{R}^{44}$ 、 $\text{R}^{45}$ 、 $\text{R}^{46}$ 、 $\text{R}^{49}$ 、 $\text{R}^{50}$ のアルキル基としては、炭素数1~20、好ましくは1~8、更に好ましくは1~6のものであり、これらは直鎖状、分岐状、環状のいずれであってもよい。具体的には、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、ヘキシル基、ノニル基、デシル基、ドデシル基、トリデシル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等が挙げられる。

【0211】更に、 $\text{R}^{44}$ と $\text{R}^{45}$ 、 $\text{R}^{45}$ と $\text{R}^{46}$ 、 $\text{R}^{44}$ と $\text{R}^{46}$ 、 $\text{R}^{44}$ と $\text{R}^{49}$ と $\text{R}^{50}$ が環を形成する場合、 $\text{R}^{44}$ 、 $\text{R}^{45}$ 、 $\text{R}^{46}$ 、 $\text{R}^{49}$ 、 $\text{R}^{50}$ はそれぞれ炭素数は1~20、より好ましくは1~8、更に好ましくは1~6のアルキレン基であり、またこれらの環は炭素数1~6、特に1~4のアルキル基が分岐していてもよい。

【0212】S、T、Uはそれぞれ0~20の整数であり、より好ましくは1~10、更に好ましくは1~8の整数である。

【0213】上記(15)、(16)の化合物として具

\*示される塩基性化合物を配合することもできる。

【0208】

【化76】

体的には、トリス〔2-(メトキシメトキシ)エチル〕アミン、トリス〔2-(メトキシエトキシ)エチル〕アミン、トリス〔2-(2-メトキシエトキシ)メトキシエチル〕アミン、トリス〔2-(2-メトキシエトキシ)エチル〕アミン、トリス〔2-(1-メトキシエトキシ)エチル〕アミン、トリス〔2-(1-エトキシエトキシ)エチル〕アミン、トリス〔2-(1-エトキシプロポキシ)エチル〕アミン、トリス〔2-(2-ヒドロキシエトキシ)エトキシエチル〕アミン、4, 7, 13, 16, 21, 24-ヘキサオキサ-1, 10-ジアザピシクロ〔8. 8. 8〕ヘキサコサン、4, 7, 13, 18-テトラオキサ-1, 10-ジアザピシクロ〔8. 5. 5〕エイコサン、1, 4, 10, 13-テトラオキサ-7, 16-ジアザピシクロオクタデカン、1-アザ-12-クラウン-4、1-アザ-15-クラウン-5、1-アザ-18-クラウン-6等が挙げられる。特に第三級アミン、アニリン誘導体、ピロリジン誘導体、ピリジン誘導体、キノリン誘導体、アミノ酸誘導体、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体、トリス〔2-(メトキシメトキシ)エチル〕アミン、トリス〔2-(2-メトキシエトキシ)エチル〕アミン、トリス〔2-(2-メトキシエトキシ)メチル〕エチル〕アミン、1-アザ-15-クラウン-5等が好ましい。

【0214】上記塩基性化合物の配合量は、酸発生剤1部に対して0.001~10部、好ましくは0.01~1部である。配合量が0.001部未満であると添加剤としての効果が十分に得られない場合があり、10部を超えると解像度や感度が低下する場合がある。

【0215】更に、本発明のレジスト材料には、(F)成分として分子内に $\equiv\text{C}-\text{COOH}$ で示される基を有する化合物を配合することができる。

【0216】この(F)成分として配合される分子内に $\equiv\text{C}-\text{COOH}$ で示される基を有する化合物は、例えば下記I群及びII群から選ばれる1種又は2種以上の化

合物を使用することができるが、これらに限定されるものではない。(F)成分の配合により、レジストのPED安定性を向上させ、窒化膜基板上でのエッジラフネスを改善することができる。

【I群】下記一般式(17)～(26)で示される化合物のフェノール性水酸基の水素原子の一部又は全部を $-R^{61}-COOH$  ( $R^{61}$ は炭素数1～10の直鎖状又は分岐状のアルキレン基)により置換してなり、かつ分子中\*

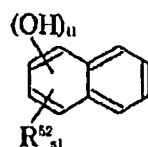
\*のフェノール性水酸基(C)と $\equiv C-COOH$ で示される基(D)とのモル比率が $C/(C+D)=0.1\sim 1.0$ である化合物。

【II群】下記一般式(27)～(31)で示される化合物。

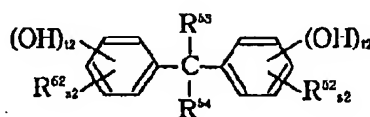
【0217】

【化77】

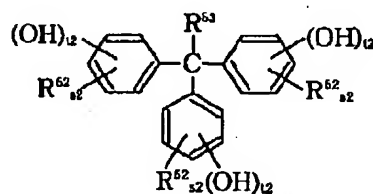
【I群】



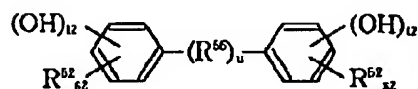
(17)



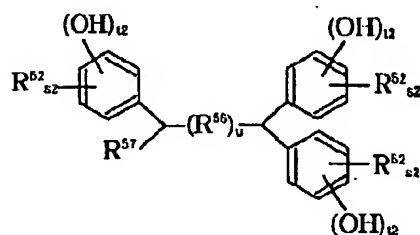
(18)



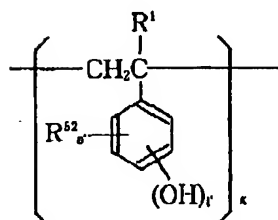
(19)



(20)



(21)

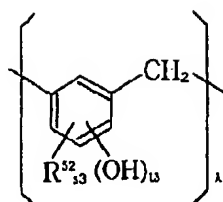


(22)

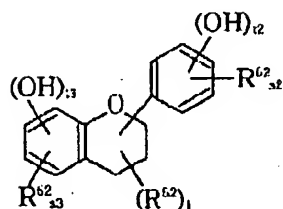
【0218】

【化78】

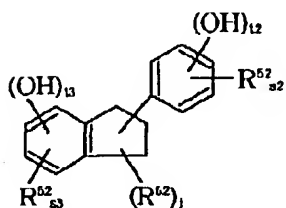
113



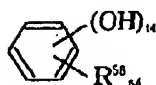
(23)



(24)



(25)



(26)

(但し、式中  $R^1$  は水素原子又はメチル基であり、 $R^{52}$ 、 $R^{53}$  はそれぞれ水素原子又は炭素数 1～8 の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル基であり、 $R^{54}$  は水素原子又は炭素数 1～8 の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル基、或いは  $-(R^{54})_i-COOR'$  基 ( $R'$  は水素原子又は  $-R^{54}-COOH$ ) であり、 $R^{55}$  は  $-(CH_2)_i-$  ( $i=2\sim10$ )、炭素数 6～10 のアリーレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子又は硫黄原子、 $R^{56}$  は炭素数 1～10 のアルキレン基、炭素数 6～10 のアリーレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子又は硫黄原子、 $R^{57}$  は水素原子又は炭素数 1～8 の直鎖状又は分岐状のアルキル基、アルケニル基、それぞれ水酸基で置換されたフェニル基又はナフチル基であり、 $R^{58}$  は水素原子又は炭素数

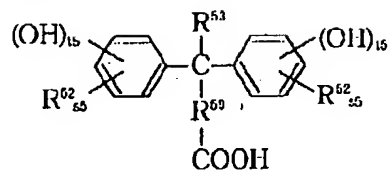
1～8 の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル基又は  $-R^{59}-COOH$  基である。 $R^{59}$  は炭素数 1～10 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基である。 $j$  は 0～5 の整数であり、 $u$ 、 $h$  は 0 又は 1 である。 $s_1$ 、 $l_1$ 、 $s_2$ 、 $l_2$ 、 $s_3$ 、 $l_3$ 、 $s_4$ 、 $l_4$  はそれぞれ  $s_1+l_1=8$ 、 $s_2+l_2=5$ 、 $s_3+l_3=4$ 、 $s_4+l_4=6$  を満足し、かつ各フェニル骨格中に少なくとも 1 つの水酸基を有するような数である。 $k$  は式 (23) の化合物を重量平均分子量 1,000～5,000 とする数、 $\lambda$  は式 (24) の化合物を重量平均分子量 1,000～10,000 とする数である。)

【0219】

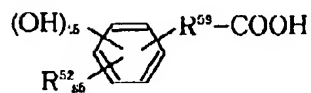
【化79】



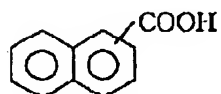
[11群]



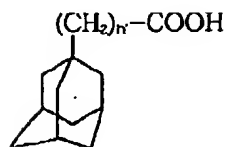
(27)



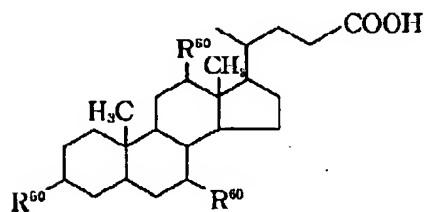
(28)



(29)



(30)



(31)

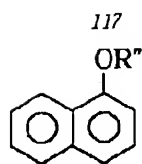
( $R^{52}$ 、 $R^{53}$ 、 $R^{59}$ は上記と同様の意味を示す。 $s5$ 、 $l5$ は、 $s5 \geq 0$ 、 $l5 \geq 0$ で、 $s5 + l5 = 5$ を満足する数である。また、 $R^{60}$ は水素原子又は水酸基、 $h'$ は0又は1である。)

【0220】上記(F)成分として、具体的には下記一

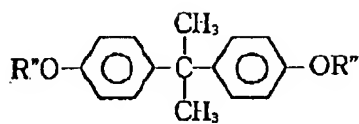
般式V111-1~14及びIX-1~10で示される化合物を挙げることができるが、これらに限定されるものではない。

【0221】

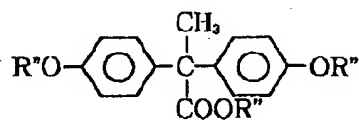
【化80】



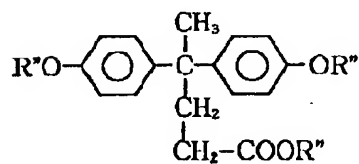
[VII-1]



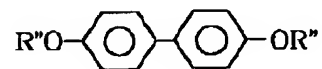
[VII-2]



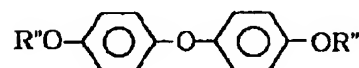
[VII-3]



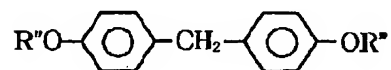
[VII-4]



[VII-5]



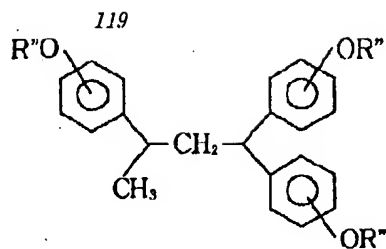
[VII-6]



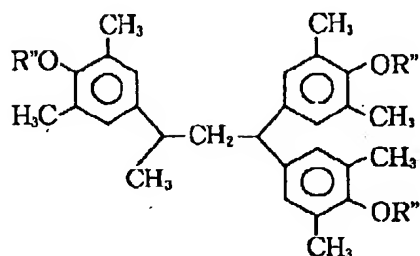
[VII-7]

[0222]

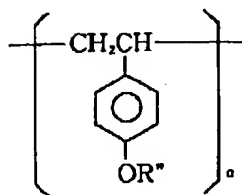
[化81]



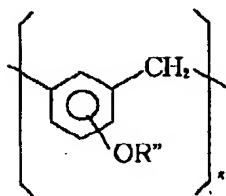
[VII-8]



[VIII-9]



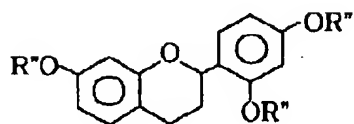
[VIII-10]



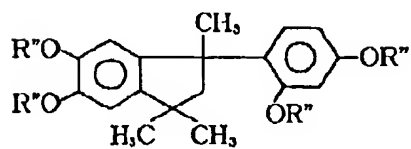
[VIII-11]

【0223】

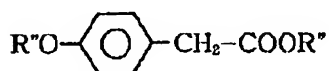
\* \* 【化82】



[VIII-12]



[VIII-13]

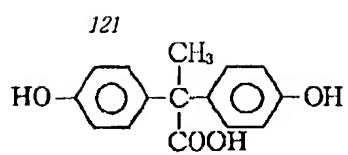


[VIII-14]

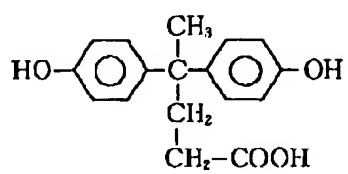
(但し、R'' は水素原子又はCH<sub>2</sub>COOH基を示し、  
各化合物においてR'' の10～100モル%はCH<sub>2</sub>COOH基である。α、κは上記と同様の意味を示す。)

【0224】

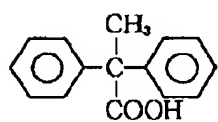
【化83】



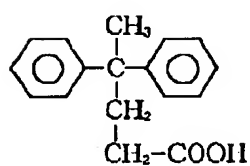
[IX-1]



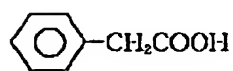
[IX-2]



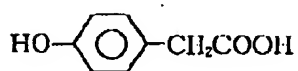
[IX-3]



[IX-4]



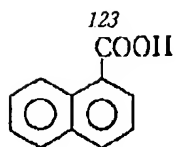
[IX-5]



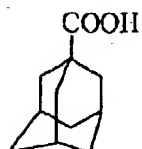
[IX-6]

【0225】

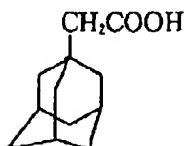
【化84】



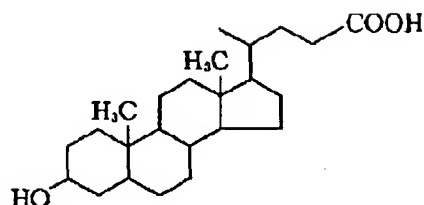
[IX-7]



[IX-8]



[IX-9]



[IX-10]

【0226】なお、上記分子内に $\equiv\text{C}-\text{COOH}$ で示される基を有する化合物は、1種を単独で又は2種以上を組み合わせ用いることができる。

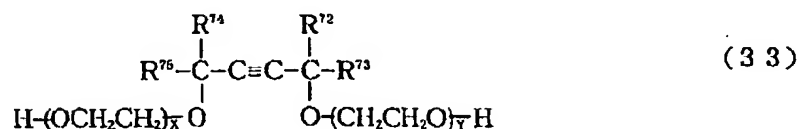
【0227】上記分子内に $\equiv\text{C}-\text{COOH}$ で示される基を有する化合物の添加量は、ベース樹脂100部に対して0~5部、好ましくは0.1~5部、より好ましくは0.1~3部、更に好ましくは0.1~2部である。5部より多いとレジスト材料の解像性が低下する場合がある。

\*【0228】更に、本発明のレジスト材料には、(G)成分としてアセチレンアルコール誘導体を配合することができ、これにより保存安定性を向上させることができる。

30 【0229】アセチレンアルコール誘導体としては、下記一般式(32)、(33)で示されるものを好適に使用することができる。

【0230】

\* 【化85】



(式中、 $\text{R}^{71}$ 、 $\text{R}^{72}$ 、 $\text{R}^{73}$ 、 $\text{R}^{74}$ 、 $\text{R}^{75}$ はそれぞれ水素原子、又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基であり、X、Yは0又は正数を示し、下記値を満足する。 $0 \leq X \leq 30$ 、 $0 \leq Y \leq 30$ 、 $0 \leq X+Y \leq 40$ である。)

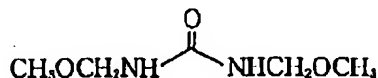
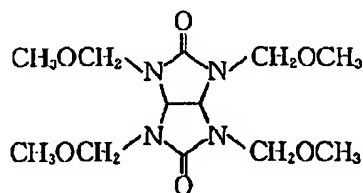
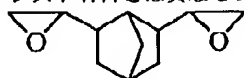
【0231】アセチレンアルコール誘導体として好まし

くは、サーフィノール61、サーフィノール82、サーフィノール104、サーフィノール104E、サーフィノール104H、サーフィノール104A、サーフィノールTG、サーフィノールPC、サーフィノール440、サーフィノール465、サーフィノール485 (Air Products and Chemicals

Inc. 製)、サーフィノールE1004 (日信化学工業(株)製)等が挙げられる。

【0232】上記アセチレンアルコール誘導体の添加量は、レジスト組成物100重量%中0.01~2重量%、より好ましくは0.02~1重量%である。0.01重量%より少ないと塗布性及び保存安定性の改善効果が十分に得られない場合があり、2重量%より多いとレジスト材料の解像性が低下する場合がある。

【0233】また、本発明においては、上記(A)~(G)成分を含むレジスト材料とは異なるレジスト材料\*10



【0236】酸の作用によって架橋する化合物の配合量は、ベース樹脂100部に対して、好ましくは5~95部、特に好ましくは15~85部、更に好ましくは20~75部である。5部未満では、十分な架橋反応を起こすことが困難で残膜率の低下、パターン蛇行、膨潤などを招きやすい。また、95部を超えるとスカムが多く現像性が悪化する傾向にある。

【0237】本発明のレジスト材料には、上記成分以外に任意成分として塗布性を向上させるために慣用されている界面活性剤を添加することができる。なお、任意成分の添加量は、本発明の効果を妨げない範囲で通常量とすることができる。

【0238】ここで、界面活性剤としては非イオン性のものが好ましく、パーフルオロアルキルポリオキシエチレンエタノール、フッ素化アルキルエステル、パーフルオロアルキルアミンオキサイド、パーフルオロアルキルE0付加物、含フッ素オルガノシロキサン系化合物などが挙げられる。例えばフロラード「FC-430」、

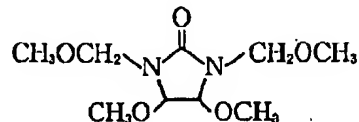
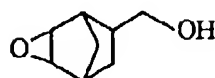
「FC-431」(いずれも住友スリーエム(株)製)、サーフロン「S-141」、「S-145」(いずれも旭硝子(株)製)、ユニダイン「DS-401」、「DS-403」、「DS-451」(いずれもダイキン工業(株)製)、メガファック「F-8151」(大日本インキ工業(株)製)、「X-70-092」、「X-70-093」(いずれも信越化学工業(株)製)等を挙げることができる。好ましくは、フロ

\*として、(A)上記した有機溶剤、(B)上記した高分子シリコン化合物、(C)上記した酸発生剤に加え、下記酸の作用によって架橋する化合物(H)を含むレジスト材料を提供する。

【0234】ここで、酸の作用によって架橋する化合物(H)としては、下記のようなエポキシ系化合物、ウレア系化合物が挙げられる。

【0235】

【化86】



ラード「FC-430」(住友スリーエム(株)製)、「X-70-093」(信越化学工業(株)製)が挙げられる。

【0239】本発明のレジスト材料を使用してパターンを形成するには、公知のリソグラフィ技術を採用して行うことができ、例えばシリコンウエハー等の基板にスピニング等の手法で膜厚が0.5~2.0μmとなるように塗布し、これをホットプレート上で60~150℃、1~10分間、好ましくは80~120℃、1~5分間プリバークする。次いで目的のパターンを形成するためのマスクを上記のレジスト膜上にかざし、波長300nm以下の遠紫外線、エキシマレーザー、X線等の高エネルギー線もしくは電子線を露光量1~200mJ/cm<sup>2</sup>程度、好ましくは10~100mJ/cm<sup>2</sup>程度となるように照射した後、ホットプレート上で60~150℃、1~5分間、好ましくは80~120℃、1~3分間ポストエクスポージャーバーク(PEB)する。更に、0.1~5%、好ましくは2~3%テトラメチルアンモニウムハイドロオキサイド(TMAH)等のアルカリ水溶液の現像液を用い、0.1~3分間、好ましくは0.5~2分間、浸漬(dip)法、パドル(puddle)法、スプレー(spray)法等の常法により現像することにより基板上に目的のパターンが形成される。なお、本発明材料は、特に高エネルギー線の中でも254~193nmの遠紫外線又はエキシマレーザー、X線及び電子線による微細パターンニング

に最適である。また、上記範囲を上限及び下限から外れる場合は、目的のパターンを得ることができない場合がある。

【0240】また、本発明のレジスト材料は高分子シリコン化合物をベース樹脂としたことにより、酸素プラズマエッチング耐性に優れているので2層レジスト材料としても有用である。

【0241】即ち、常法に従い、基板上に下層レジストとして厚い有機ポリマー層を形成後、本発明のレジスト溶液をその上にスピン塗布する。上層の本発明のレジスト層は上記と同様の方法でパターン形成を行った後、エッチングを行うことにより下層レジストが選択的にエッチングされるため、上層のレジストパターンを下層に形成することができる。

【0242】なお、下層レジストには、ノボラック樹脂系ポジ型レジストを使用することができ、基板上に塗布した後、200℃で1時間ハードベークすることにより、シリコン系レジストとのインターミキシングを防ぐことができる。

【0243】

【発明の効果】本発明の高分子シリコン化合物をベース樹脂としたレジスト材料は、高エネルギー線に感応し、感度、解像性に優れているため、電子線や遠紫外線による微細加工に有用である。特にArFエキシマレーザー、KrFエキシマレーザーの露光波長での吸収が小さいため、微細でしかも基板に対して垂直なパターンを容易に形成することができるという特徴を有する。また、酸素プラズマエッチング耐性に優れているため、下層レジスト膜の上に本発明のレジスト膜を塗布した2層レジストは、微細なパターンを高アスペクト比で形成し得るという特徴も有する。

【0244】

【実施例】以下、合成例及び実施例を示して本発明を具体的に説明するが、本発明は下記実施例に制限されるものではない。

【0245】【合成例1】ポリ(3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン)の合成

3-トリクロロシリル-1-シクロヘキシルカルボン酸メチルエステル150.0g(0.544mol)をトルエン150gに溶解し、水300g中へ室温で攪拌しながら滴下添加した。滴下終了後、反応混合物より酸性水層を分離し、次いで水1Lで有機層を水洗し、水層が中性になってから更に2回水洗を行った。有機層をエバポレーターにより溶媒留去した。その濃縮液を200℃で2時間加熱し、重合した。重合物にテトラヒドロフラン800gを加えて溶解したものを、10%水酸化ナトリウム溶液1,000gへ滴下し、40℃で3時間加熱しメチルエステル基を加水分解した。塩酸で酸性にしてポリマーを晶出し、濾過、乾燥を行い、ポリ(3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン)を収量8

3.4gで得た。得られたポリマーの重量平均分子量は3,000であった。

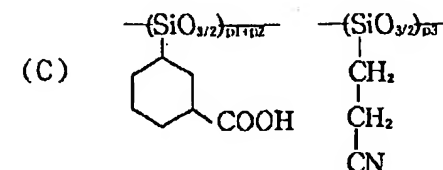
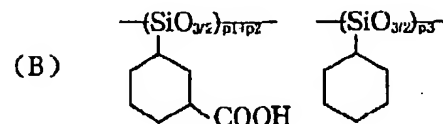
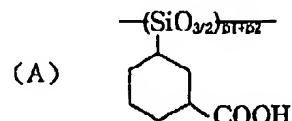
【0246】【合成例2】ポリ[(3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン)-(シクロヘキシルシルセスキオキサン)]の合成

3-トリクロロシリル-1-シクロヘキシルカルボン酸メチルエステル75.0g(0.272mol)とシクロヘキシルトリクロロシラン59.2g(0.272mol)をトルエン150gに溶解し、水300g中へ室温で攪拌しながら滴下添加した。滴下終了後、反応混合物より酸性水層を分離し、次いで水1Lで有機層を水洗し、水層が中性になってから更に2回水洗を行った。有機層をエバポレーターにより溶媒留去した。その濃縮液を200℃で2時間加熱し、重合した。重合物にテトラヒドロフラン800gを加えて溶解したものを、10%水酸化ナトリウム溶液1,000gへ滴下し、40℃で3時間加熱しメチルエステル基を加水分解した。塩酸で酸性にしてポリマーを晶出し、濾過、乾燥を行い、ポリ[(3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン)-(シクロヘキシルシルセスキオキサン)]を収量82.0gで得た。得られたポリマーの重量平均分子量は3,500であった。また、<sup>1</sup>H-NMRの分析において、3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン/シクロヘキシルシルセスキオキサンの組成比は50/50(モル比)であった。

【0247】【合成例3~8】合成例1、2と同様な方法で表1に示すシリコンポリマーを得た。上記合成例1~8で得られたポリマーの重量平均分子量、比を表1に示す。

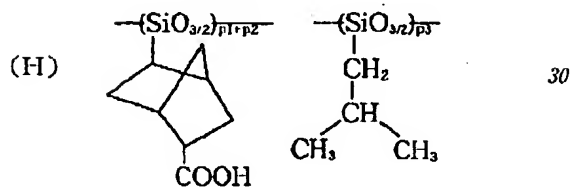
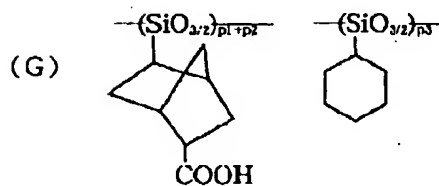
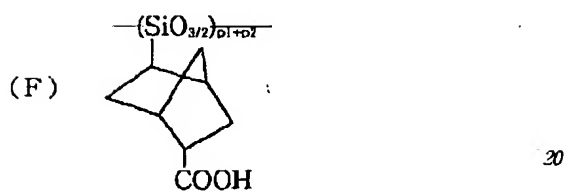
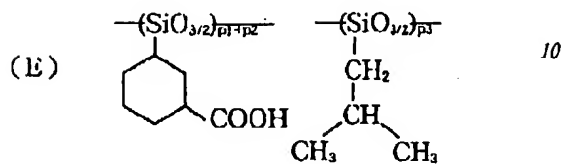
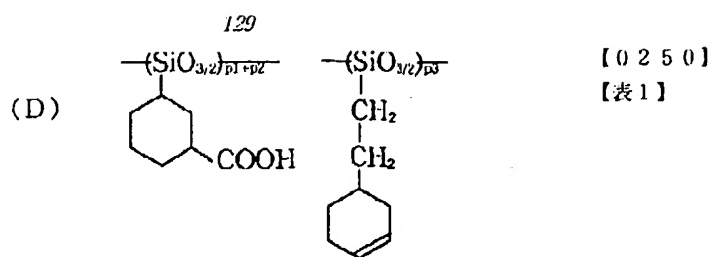
【0248】

【化87】



【0249】

【化88】



合成例	酸不安定基導入前のポリマー		
	ポリマー	(p1 + p2) / p3 (モル比)	Mw
1	(A)	100/0	3,000
2	(B)	50/50	3,500
3	(C)	70/30	3,400
4	(D)	50/50	12,000
5	(E)	60/40	3,300
6	(F)	100/0	3,200
7	(G)	50/50	4,500
8	(H)	60/40	3,800



【0251】【合成例9】合成例1で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のp-トルエンスルホン酸を添加後、20℃で攪拌しながらエチルビニルエーテル15.0gを添加した。1時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラヒドロフラン560mlに溶解させ、1-ヒドロベンゾトリアゾール34.0g、ジイソプロピルカルボンジイミド31.6gを添加後、エタノールアミン7.7gを添加した。30℃で5時間反応させた後、濃縮して、水3Lに滴下したところ白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン50mlに溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式(Polymer 1)で示される構造を有し、<sup>1</sup>H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の50%がエトキシエチル化され、50%が-NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OHで置換されていることが確認された。

【0252】【合成例10】合成例1で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のp-トルエンスルホン酸を添加後、20℃で攪拌しながらエチレン-1-プロペニルエーテル12.0gを滴下し、2時間後、1,4-ブタンジオールジビニルエーテル8.7gを滴下し、30分間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラヒドロフラン560mlに溶解させ、1-ヒドロベンゾトリアゾール34.0g、ジイソプロピルカルボンジイミド31.6gを添加後、2-アミノ-2-メチル-1,3-プロパンジオール26.3gを添加した。30℃で5時間反応させた後、濃縮して、水3Lに滴下したところ白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン50mlに溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式(Polymer 2)で示される構造を有し、<sup>1</sup>H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の40%がエトキシプロピル化され、20%が架橋構造を有し、40%がNHCH(CH<sub>3</sub>)(CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub>で置換されていることが確認された。

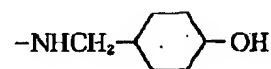
【0253】【合成例11~18】合成例9、10において、合成例1~8のいずれかのポリマーを用い、エチルビニルエーテル及びエタノールアミンの代わりにPolymer 3~10に示す酸不安定基及び一般式(2b)で示される基を導入し得る化合物を用いる以外、また1,4-ブタンジオールジビニルエーテルの代わりに1,4-ビス[(ビニルオキシ)メチル]シクロヘキサ

ンを用いる以外は同様な方法により下記示性式(Polymer 3~10)で示されるシリコンポリマーを得た。

【0254】【合成例19】合成例1で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、無水トリフルオロ酢酸69.7gを添加後、20℃で攪拌しながら1-ブチルアルコール17.2gを添加した。5時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラヒドロフラン560mlに溶解させ、1-ヒドロベンゾトリアゾール34.0g、ジイソプロピルカルボンジイミド31.6gを添加後、4-アミノメチル-1-シクロヘキサノール19.5gを添加した。30℃で5時間反応させた後、濃縮して、水3Lに滴下したところ白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン50mlに溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式(Polymer 11)で示される構造を有し、<sup>1</sup>H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の40%が1-ブチル化され、60%が下記式で置換されていることが確認された。

【0255】

【化89】



【0256】【合成例20】合成例19において、合成例2のポリマーを用い、4-アミノメチル-1-シクロヘキサノールの代わりに3-アミノ-1,2-プロパンジオールを用いる以外は同様な方法により下記示性式(Polymer 12)で示されるシリコンポリマーを得た。

【0257】【合成例21】合成例19において、合成例6のポリマーを用い、1-アミノメチル-1-シクロヘキサノールの代わりに2-(2-アミノエトキシ)エタノールを用いる以外は同様な方法により下記示性式(Polymer 13)で示されるシリコンポリマーを得た。

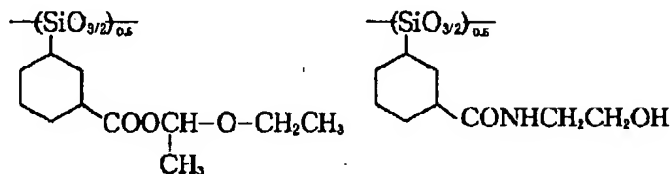
【0258】【合成例22】合成例1で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のp-トルエンスルホン酸を添加後、20℃で攪拌しながらエチル-1-プロペニルエーテル21.5gを添加した。2時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラヒドロフランに溶解さ

133

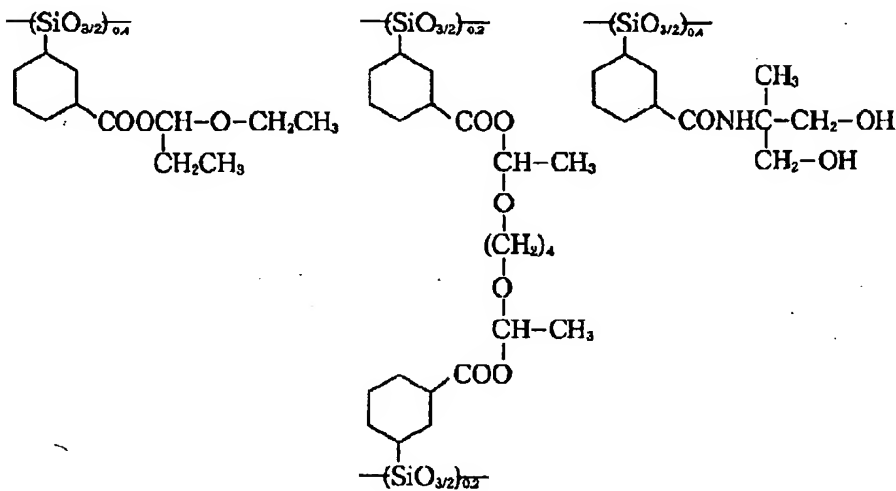
せ、炭酸カリウムを固体のまま添加し、撹拌しながらブ  
ロムエタノール27.8gを添加し、60℃で6時間反  
応させた後、反応液から固体の炭酸カリウムを濾別し  
た。濾液から減圧下で溶媒及び未反応のブロムエタノ  
ールを留去した。残渣をアセトンに溶解し水5Lに滴下し  
たところ、白色の固体が得られた。これを濾過後、アセ  
トン200mlに溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真  
空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下  
記示性式 (Polym. 14) で示される構造を有し、\*

Polym.1

Mw = 4,000

Polym.2

Mw = 12,000



【0261】

40 【化91】

134

\*<sup>1</sup>H-NMRによる分析において、高分子化合物のカル  
ボキシル基の水素原子の60%がエトキシプロピル化さ  
れ、40%が-OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OHで置換されていることが  
確認された。

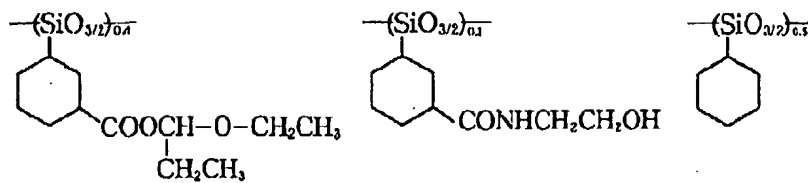
【0259】 [合成例23] 合成例6のポリマーを用い  
た以外、合成例20と同様な方法で行い、下記示性式  
(Polym. 15) のシリコンポリマーを得た。

【0260】

【化90】

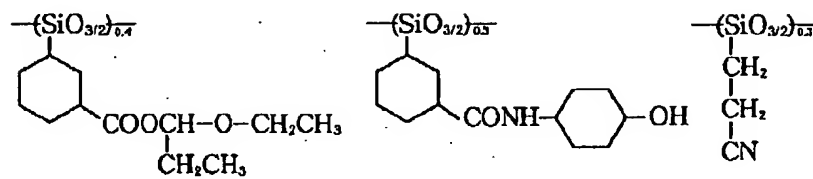
135  
Polym.3

Mw = 4,300



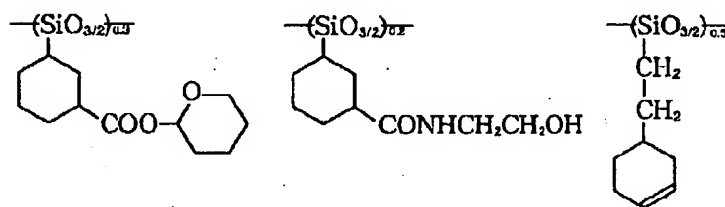
Polym.4

Mw = 4,600



Polym.5

Mw = 14,300

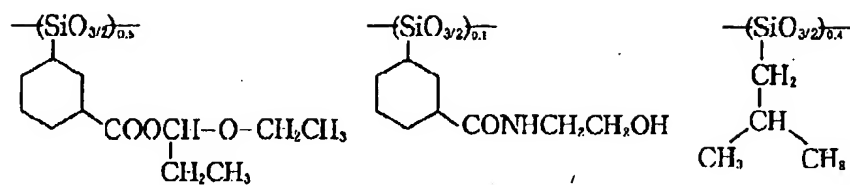


【0 2 6 2】

【化 9 2】

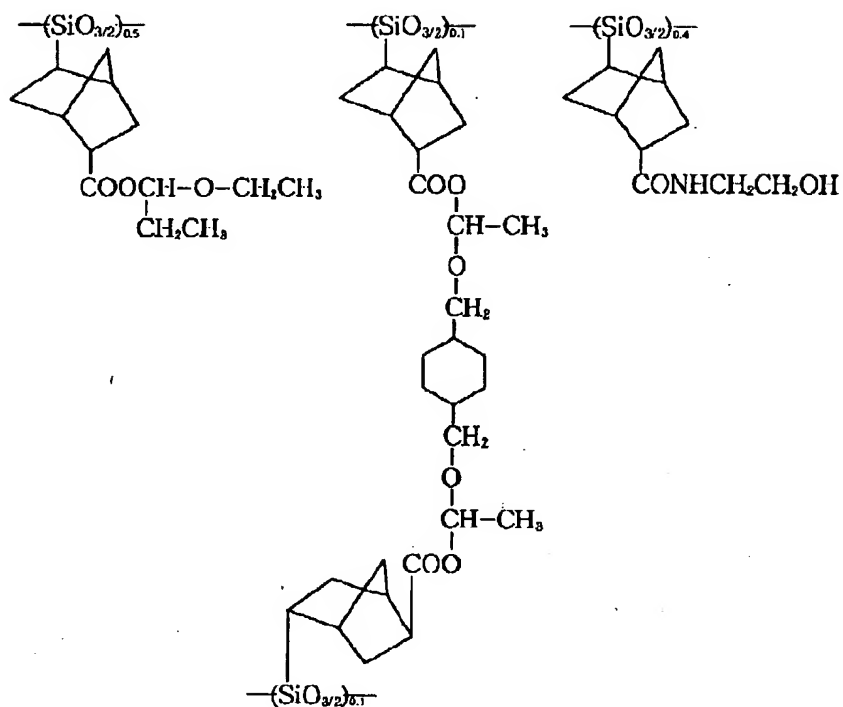
137  
Polym.6

Mw = 4,200



Polym.7

Mw = 15,000

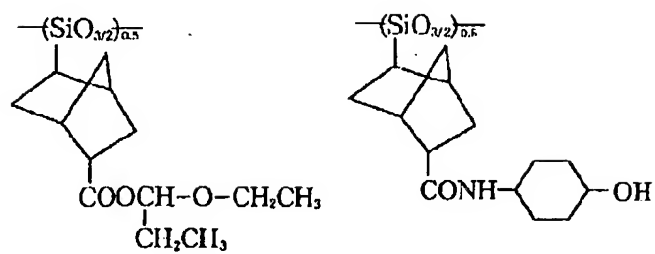


[0263]

[0293]

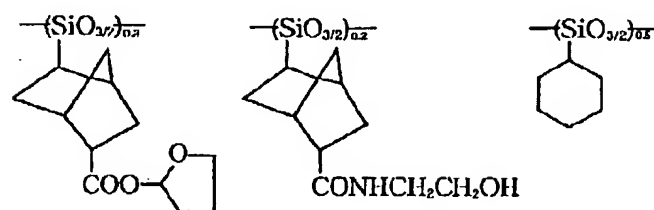
139  
Polym.8

Mw = 5,000



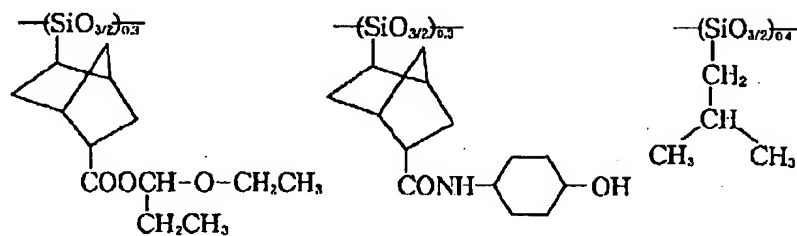
Polym.9

Mw = 5,400



Polym.10

Mw = 4,520



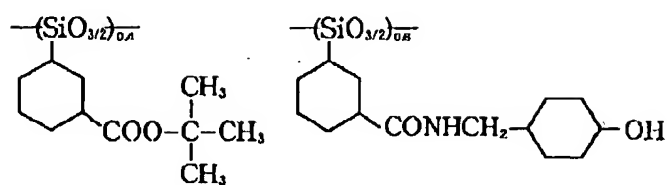
【0264】

【化94】

141  
Polym.11

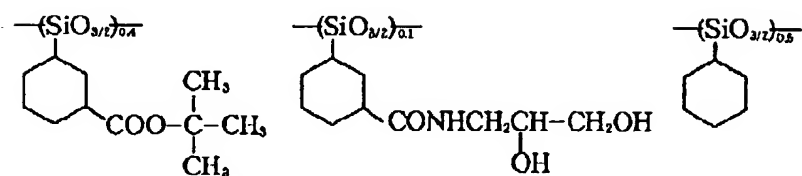
142

Mw = 4,300



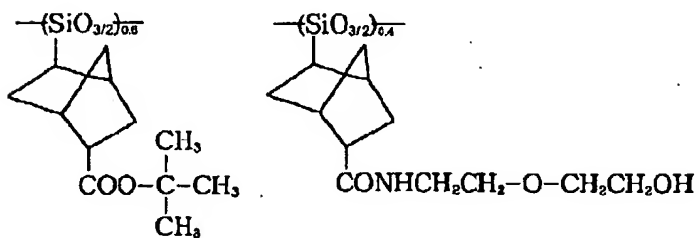
Polym.12

Mw = 4,100



Polym.13

Mw = 4,660

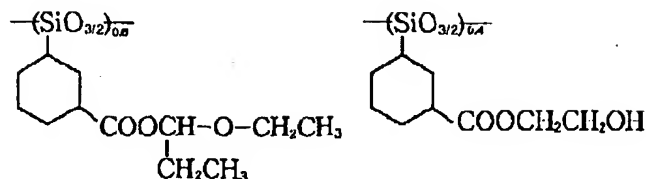


【0265】

【化95】

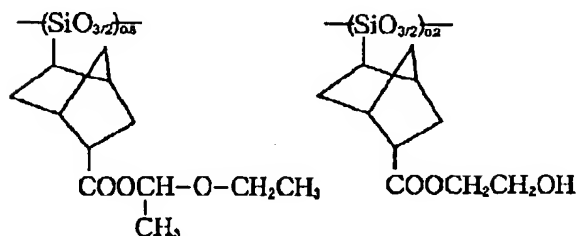
## Polym.14

Mw = 4,200



## Polym.15

Mw = 4,650



【0266】【合成例24】ポリ〔（3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン）-（8-ヒドロキシ-4-トリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカニルシルセスキオキサン）〕の合成

3-トリクロロシリル-1-シクロヘキシルカルボン酸メチルエステル75.0g（0.272mol）と8-アセトキシ-4-トリクロロシリルトリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカン89.1g（0.272mol）をトルエン150gに溶解し、水300g中へ室温で攪拌しながら滴下添加した。滴下終了後、反応混合物より酸性水層を分離し、次いで水1Lで有機層を水洗し、水層が中性になってから更に2回水洗を行った。有機層をエバポレーターにより溶媒留去した。その濃縮液を200℃で2時間加熱し、重合した。重合物にテトラヒドロフラン800gを加えて溶解したものを、10%水酸化ナトリウム溶液1,000gへ滴下し、40℃で3時間加熱し、メチルエステル基、アセトキシ基を加水分解した。塩酸で酸性にしてポリマーを晶出し、濾過、乾燥を行い、ポリ〔（3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン）-（8-ヒドロキシ-4-トリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカニルシルセスキオキサン）〕を収量98.6gで得た。得られたポリマーの重量平均分子量は4,000であった。また、<sup>1</sup>H-NMRの分析において、3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン/8-ヒドロキシ-4-トリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカニルシルセスキオキサンの組成比は50/50（モル比）であった。

【0267】【合成例25】ポリ〔（3-カルボキシシ

クロヘキシルシルセスキオキサン）-（8-ヒドロキシ-4-トリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカニルシルセスキオキサン）-（シクロヘキシルシルセスキオキサン）〕の合成

3-トリクロロシリル-1-シクロヘキシルカルボン酸メチルエステル60.1g（0.218mol）と8-アセトキシ-4-トリクロロシリルトリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカン71.4g（0.218mol）とシクロヘキシルトリクロロシラン23.7g（0.109mol）をトルエン150gに溶解し、水300g中へ室温で攪拌しながら滴下添加した。滴下終了後、反応混合物より酸性水層を分離し、次いで水1Lで有機層を水洗し、水層が中性になってから更に2回水洗を行った。有機層をエバポレーターにより溶媒留去した。その濃縮液を200℃で2時間加熱し、重合した。重合物にテトラヒドロフラン800gを加えて溶解したものを、10%水酸化ナトリウム溶液1,000gへ滴下し、40℃で3時間加熱し、メチルエステル基、アセトキシ基を加水分解した。塩酸で酸性にしてポリマーを晶出し、濾過、乾燥を行い、ポリ〔（3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン）-（8-ヒドロキシ-4-トリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカニルシルセスキオキサン）-（シクロヘキシルシルセスキオキサン）〕を収量83.4gで得た。得られたポリマーの重量平均分子量は5,000であった。また、<sup>1</sup>H-NMRの分析において、3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン/8-ヒドロキシ-4-トリシクロ〔5, 2, 1, 0<sup>2,6</sup>〕デカニルシルセスキオキサン/

シクロヘキシルシルセスキオキサン組成比は40/40/20 (モル比)であった。

\*られたポリマーの重量平均分子量、組成比を表2に示す。

【0268】【合成例26～31】合成例24、25と

【0269】

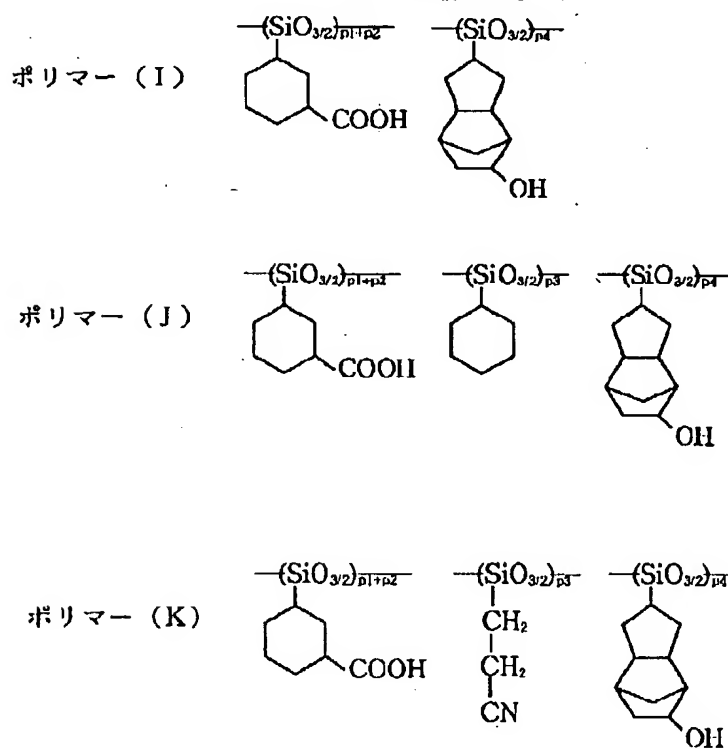
同様な方法で表2に示すシリコンポリマーを得た。得\*

【表2】

合成例	酸不安定基導入前のポリマー		
	ポリマー	p1 + p2/p3/p4 (モル比)	Mw
24	(I)	50/0/50	4,000
25	(J)	40/20/40	5,000
26	(K)	30/30/40	2,600
27	(L)	70/0/30	3,500
28	(M)	40/0/60	3,000
29	(N)	50/20/30	5,400
30	(O)	40/40/20	3,200
31	(I)	60/0/40	3,700

【0270】

※ ※ 【化96】

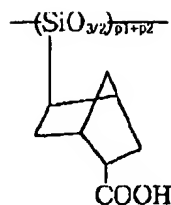


【0271】

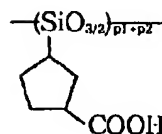
【化97】



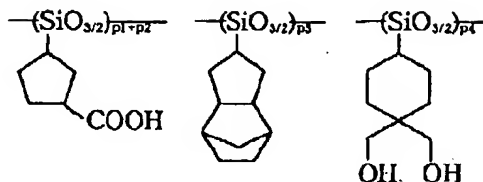
ポリマー (L)



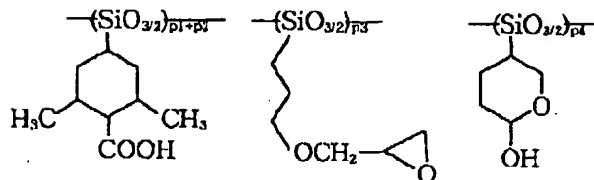
ポリマー (M)



ポリマー (N)



ポリマー (O)



【0272】【合成例32】合成例24で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のp-トルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹拌しながらエチルビニルエーテル10.8gを添加した。1時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマーは、下記示性式(Polymer 16)で示される構造を有し、<sup>1</sup>H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の90%がエトキシエチル化されたことが確認された。

【0273】【合成例33】合成例31で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のp-トルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹拌しながらエチルビニルエーテル8.7gを添加した。1時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラヒドロフラン540mlに溶解させ、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール27.0g、

N, N'-ジイソプロピルカルボジイミド12.6gを添加後、エタノールアミン6.1gを添加した。30℃で5時間反応させた後、濃縮して、水3Lに滴下したところ白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン50mlに溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式(Polymer 17)で示される構造を有し、<sup>1</sup>H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の60%がエトキシエチル化され、30%が-NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OHで置換されていることが確認された。

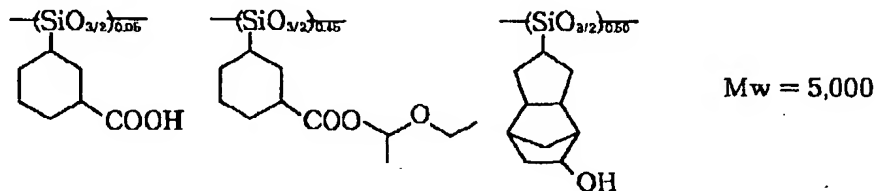
【0274】【合成例34】合成例31で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のp-トルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹拌しながらエチレン-1-プロペニルエーテル6.9gを滴下し、2時間後、1,4-ブタンジオールジビニルエーテル5.7gを滴下し、30分間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラヒドロフラン540mlに溶解させ、1-ヒドロキシ

ベンゾトリアゾール 27.0 g, N, N'-ジイソプロピルカルボジイミド 12.6 g を添加後、2-アミノ-2-メチル-1, 3-プロパンジオール 10.5 g を添加した。30℃で5時間反応させた後、濃縮して、水 3 L に滴下したところ白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン 50 ml に溶かし、水 3 L に滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式 (Polym. 18) で示される構造を有し、<sup>1</sup>H-NMR による分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の 40% がエトキシプロピル化され、20% が架橋構造を有し、30% が NHC (CH<sub>3</sub>) (CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub> で置換されていることが確認された。

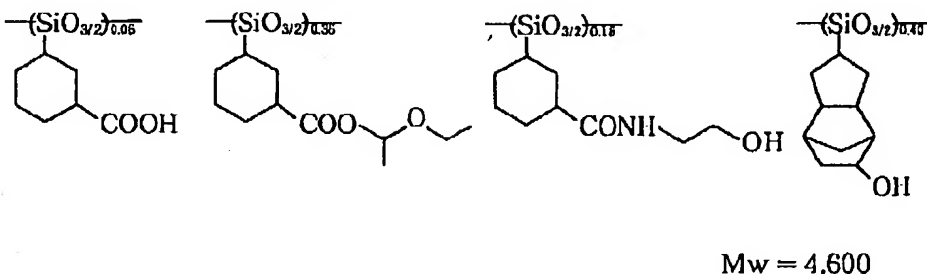
【0275】【合成例 35~41】合成例 32、33、34 において、合成例 24~31 のいずれかのポリマーを用い、エチルビニルエーテル及びエタノールアミンの代わりに Polym. 19~25 に示す酸不安定基及び一般式 (2a) 又は (2b) で示される基を導入し得る化合物を用いる以外、また 1, 4-ブタンジオールジビニルエーテルの代わりに 1, 4-ビス〔(ビニルオキシ)メチル〕シクロヘキサンを用いる以外は同様な方法により下記示性式 (Polym. 19~25) で示されるシリコンポリマーを得た。

【0276】【合成例 42】合成例 24 で得られたポリマー 20 g をジメチルホルムアミド 200 ml に溶解さ\*

### Polym.16



### Polym.17



【0279】

【化99】

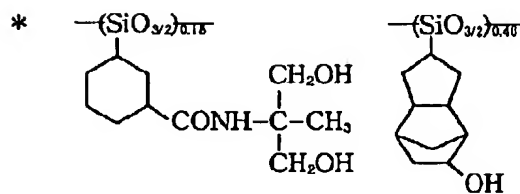
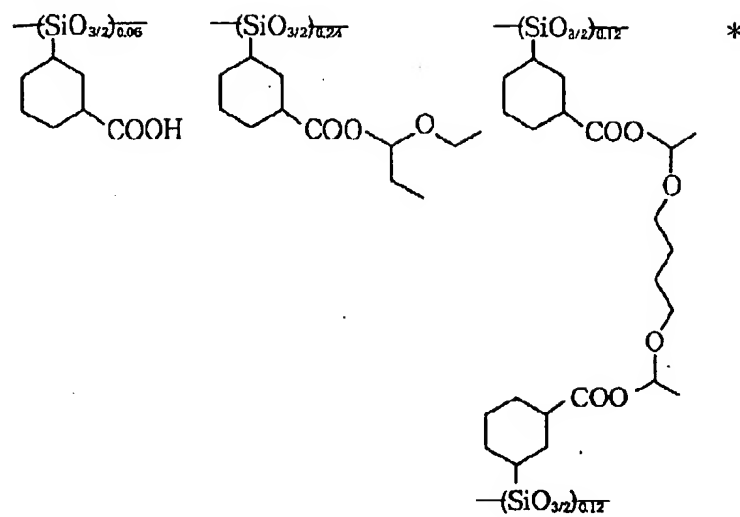
\*せ、炭酸カリウムを固体のまま添加し、攪拌しながらクロ酢酸-tert-ブチルエステル 15.1 g を添加し、60℃で6時間反応させた後、反応液から固体の炭酸カリウムを濾別して水 10 L を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン 100 ml に溶かし、水 5 L に滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式 (Polym. 26) で示される構造を有し、<sup>1</sup>H-NMR による分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の tert-ブトキシカルボニルメチル化率は 60% であることが確認された。

【0277】【合成例 43】合成例 24 で得られたポリマー 50 g をテトラヒドロフラン 180 ml に溶解させ、無水トリフルオロ酢酸 52.5 g を添加後、5℃以下で攪拌しながらtert-ブチルアルコール 18.5 g を添加した。2時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水 5 L に中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン 100 ml に溶解させ、水 5 L に滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマーは、下記示性式 (Polym. 27) で示される構造を有し、<sup>1</sup>H-NMR による分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の 80% が tert-ブチル化されたことが確認された。

【0278】

【化98】

151  
Polym.18



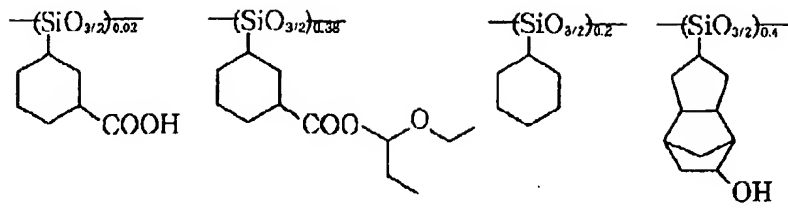
Mw = 9,000

[0 2 8 0]

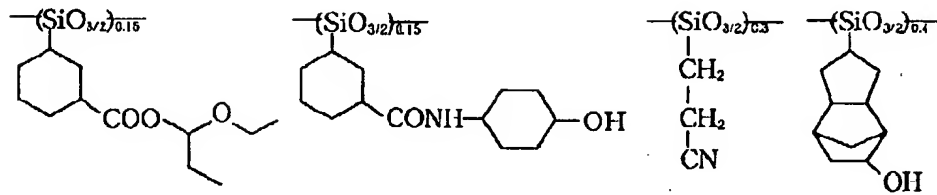
[化 1 0 0]

153

154

Polym.19

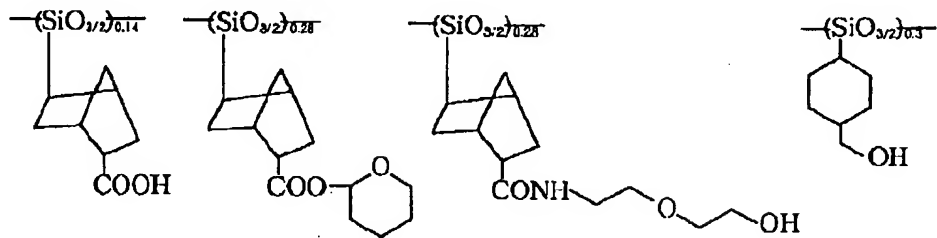
Mw = 6,100

Polym.20

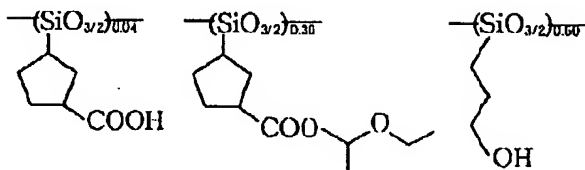
Mw = 3,400

【0281】

\* \* 【化101】

Polym.21

Mw = 4,400

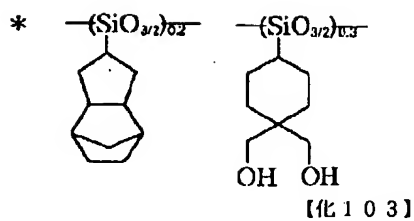
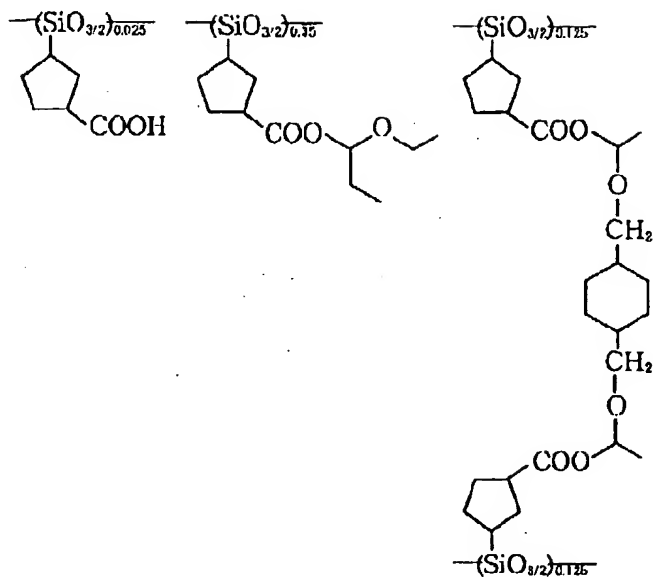
Polym.22

Mw = 3,500

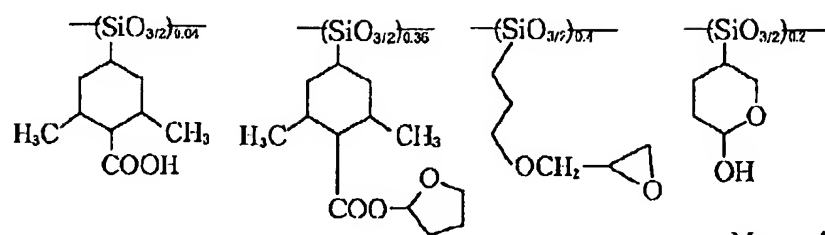
【0282】

【化102】

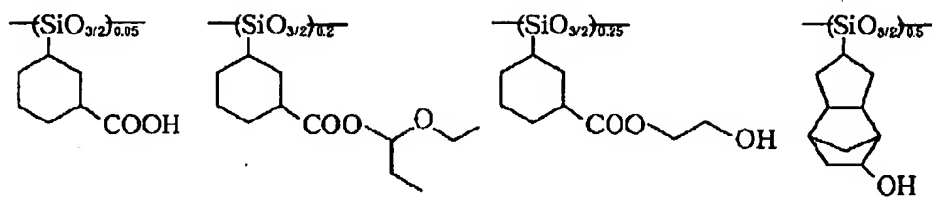
✱


$$M_w = 11,600$$

【0283】

Polym.24

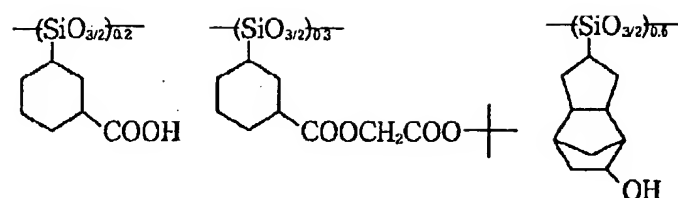
Mw = 4,000

Polym.25

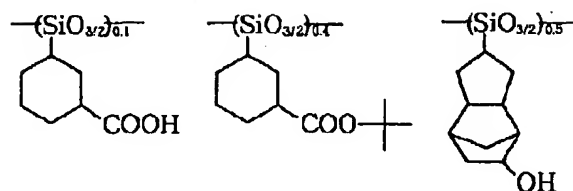
Mw = 4,900

【0 2 8 4】

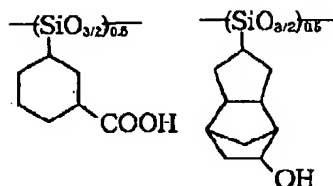
【化 1 0 4】

Polym.26

Mw = 4,800

Polym.27

Mw = 4,900

Polym.28

Mw = 4,000

【0285】【実施例1～28】上記合成例で得られたポリマー (Polym. 1～15) をベース樹脂として使用し、下記式 (PAG. 1～5) で示される酸発生剤、下記式 (DRR. 1, 2) で示される溶剤制御剤、塩基性化合物、下記式 (ACC. 1) で示される分子内に  $\equiv C-COOH$  で示される基を有する芳香族化合物を表3、4に示す組成でプロピレングリコールモノエチルアセテート (PGMEA)、乳酸エチル (EL) 又はジエチレングリコールモノメチルエーテル (DGLYME) に溶解してレジスト材料を調合し、更に各組成物を0.2  $\mu m$  のテフロン製フィルターで濾過することにより、レジスト液をそれぞれ調製した。

【0286】得られたレジスト液をシリコンウエハー上へスピンコーティングし、0.3  $\mu m$  の厚さに塗布した。次いで、このシリコンウエハーをホットプレートを用いて100℃で90秒間ベークした。これをArFエキシマレーザーステッパ (ニコン社、NA=0.55) を用いて露光し、110℃で90秒間ベークを施

し、2.38重量%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシドの水溶液で現像を行うと、パターンを得ることができた。得られたレジストパターンを次のように評価した。結果を表3、4に示す。

評価方法：まず、感度を求めた。次に0.20  $\mu m$  のラインアンドスペースを1:1で解像する露光量を最適露光量 (Eop) として、この露光量における分離しているラインアンドスペースの最小線幅を評価レジストの解像度とした。解像したレジストパターンの形状は、走査型電子顕微鏡を用いて観察した。また、0.18  $\mu m$  ラインアンドスペースの凹凸 (エッジラフネス) を測長機能付走査型電子顕微鏡 (日立製作所製、S7280) にて測定した。

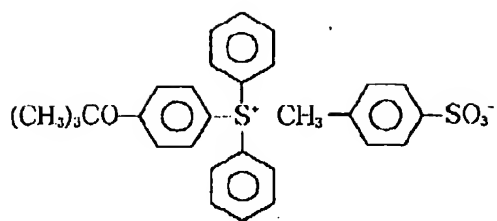
【0287】表3、4の結果より、本発明のレジスト材料は、高い解像力と凹凸のない (エッジラフネスの小さい) パターンとなることが確認された。

【0288】

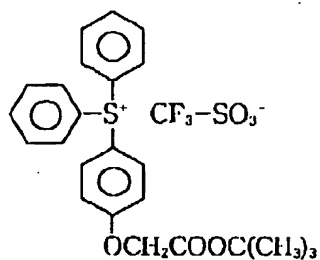
【化105】

161

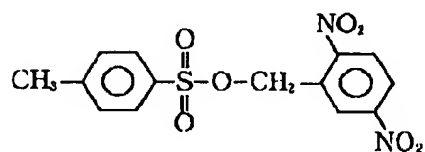
162



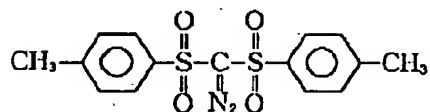
(PAG.1)



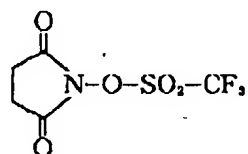
(PAG.2)



(PAG.3)



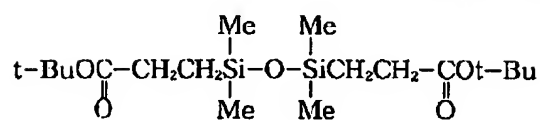
(PAG.4)



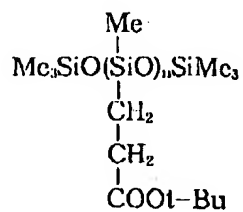
(PAG.5)

【0289】

\* \* 【化106】



(DRR.1)

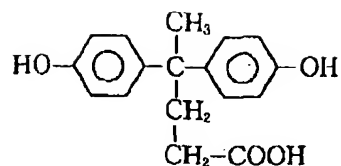


(DRR.2)

【0290】

【化107】





ACC.1

【0291】

\* \* 【表3】

実施例	レジスト材料 (括弧内：組成比 (単位：重量部))					感度 :E <sub>0p</sub> (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 (μm)	プロファイル	エッジ ラフネス (nm)
	ベース 樹脂	触媒発生剤	溶剤 制剤剤	増感性化合物	溶媒				
1	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.16	矩形	5
2	Polym.2 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
3	Polym.3 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.18	矩形	7
4	Polym.4 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.0	0.18	矩形	7
5	Polym.5 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	6
6	Polym.6 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
7	Polym.7 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.7	0.16	矩形	4
8	Polym.8 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.8	0.15	矩形	3
9	Polym.9 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.2	0.16	矩形	5
10	Polym.10 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.2	0.16	矩形	5
11	Polym.11 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.16	矩形	6
12	Polym.12 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.1	0.18	矩形	8
13	Polym.13 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.3	0.18	矩形	10
14	Polym.14 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.9	0.18	矩形	8
15	Polym.15 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.1	0.18	矩形	9

【0292】

【表4】

実施例	レジスト材料 (括弧内:組成比(単位:重量部))					感度: $E_{op}$ (mJ/cm <sup>2</sup> )	解像度 ( $\mu$ m)	プロファイル	エッジラフネス (nm)
	ベース樹脂	酸発生剤	溶解抑制剤 又は その他の 添加剤	塩基性化合物	溶媒				
16	Polym.1 (98)	PAG.2 (2)	-	-	PGMEA (800)	4.5	0.17	矩形	6
17	Polym.1 (98)	PAG.3 (2)	-	-	PGMEA (800)	15	0.17	矩形	7
18	Polym.1 (98)	PAG.4 (2)	-	-	PGMEA (600)	9.5	0.17	矩形	7
19	Polym.1 (98)	PAG.5 (2)	-	-	PGMEA (600)	4.5	0.17	矩形	6
20	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16)	-	PGMEA (800)	5.5	0.17	矩形	7
21	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.2 (16)	-	PGMEA (600)	5.5	0.17	矩形	7
22	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	-	トリエタノール アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.2	0.16	矩形	4
23	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	-	N-メチルピ ロリドン (0.05)	PGMEA (600)	1	0.20	矩形	10
24	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16)	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	1.8	0.20	矩形	9
25	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1) ピペリジン エタノール (0.05)	PGMEA (600)	7.2	0.16	矩形	6
26	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16) ACC.1 (0.05)	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	2.0	0.18	矩形	7
27	Polym.1 (98)	PAG.2 (2)	-	-	PGMEA (420) EL (180)	4.5	0.17	矩形	6
28	Polym.1 (98)	PAG.2 (2)	-	-	PGMEA (480) DGLYME (120)	4.5	0.17	矩形	6

【0293】【実施例29】シリコンウエハーに下層レジスト材料として、OFPR800(東京応化社製)を2.0 $\mu$ mの厚さに塗布し、200℃で5分間加熱し、硬化させた。この下層レジスト膜上に実施例1で用いたレジスト材料を上述と同様な方法で約0.35 $\mu$ mの厚さに塗布し、プリベークした。次いでKrFエキシマレーザー露光、現像を行い、パターンを下層レジスト膜上に形成した。この時、下層レジスト膜に対して垂直なパターンを得ることができ、裾引きの発現を認めることはなかった。

【0294】その後、平行平板型スパッタエッチング装置で酸素ガスをエッチャントガスとしてエッチングを行った。下層レジスト膜のエッチング速度が150nm/minであるのに対し、本レジスト膜は15nm/min以下であった。15分間エッチングすることによって本レジスト膜に覆われていない部分の下層レジスト膜は完全に消失し、1 $\mu$ m以上の厚さの2層レジストパターンが形成できた。このエッチング条件を以下に示す。

ガス流量:50sccm, ガス圧:1.3Pa, r.f.パ

ワー:50W, dcバイアス:450V

【0295】【実施例30~64】上記合成例で得られたポリマー(Polym.16~28)をベース樹脂として使用し、下記式(PAG.1~8)で示される酸発生剤、下記式(DRR.1~4)で示される溶解抑制剤、塩基性化合物、下記式(ACC.1)で示される分子内に $\equiv C-COOH$ で示される基を有する化合物、酸的作用によって架橋する化合物(Crosslinker 1, 2)を表5~7に示す組成でFC-430(住友3M製)0.05重量%を含む溶媒中に溶解してレジスト材料を調合し、更に各組成物を0.2 $\mu$ mのテフロン製フィルターで濾過することにより、レジスト液をそれぞれ調製した。

【0296】得られたレジスト液をシリコンウエハー上へスピンコーティングし、0.3 $\mu$ mの厚さに塗布した。次いで、このシリコンウエハーをホットプレートを用いて100℃で90秒間ベークした。これをArFエキシマレーザーステッパー(ニコン社、NA=0.55)を用いて露光し、110℃で90秒間ベークを施し

(PEB)、2.38%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシドの水溶液で現像を行うと、パターンを得ることができた。得られたレジストパターンを次のように評価した。結果を表5~7に示す。

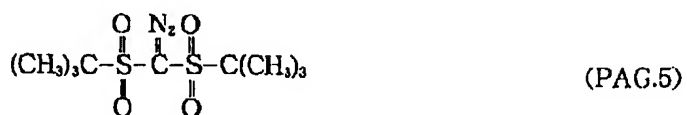
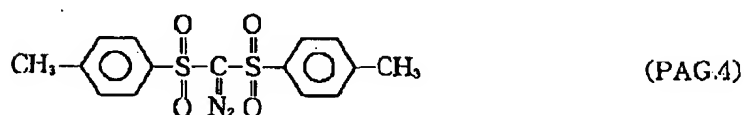
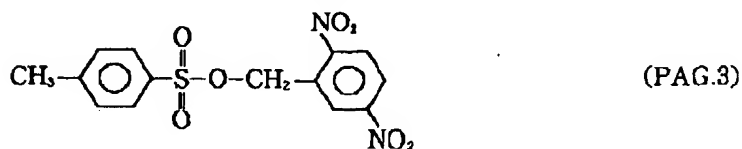
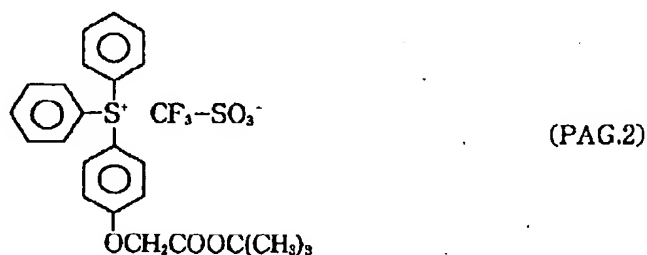
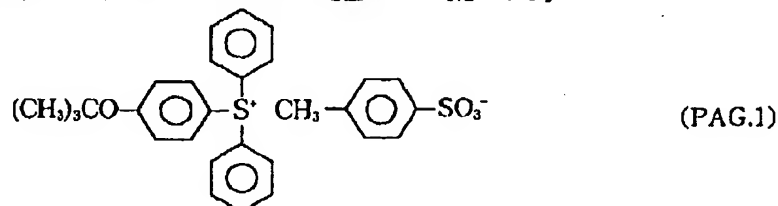
評価方法：まず、感度を求めた。次に0.20μmのラインアンドスペースを1:1で解像する露光量を最適露光量(Eop)として、この露光量における分離しているラインアンドスペースの最小線幅を評価レジストの解像度とした。解像したレジストパターンの形状は、走査\*

\*型電子顕微鏡を用いて観察した。また、0.20μmラインアンドスペースの凹凸(エッジラフネス)を測長機能付走査型電子顕微鏡(日立製作所、S7280)にて測定した。

【0297】表5~7の結果より、本発明のレジスト材料は、高い解像力と凹凸のない(エッジラフネスの小さい)パターンとなることが確認された。

【0298】

【化108】



【0299】

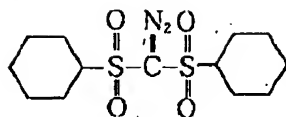
【化109】

(86)

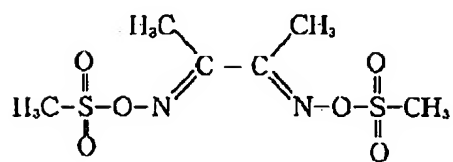
特開平 1 1 - 3 0 2 3 8 2

169

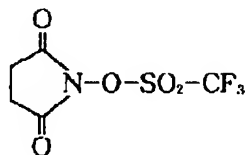
170



(PAG.6)



(PAG.7)



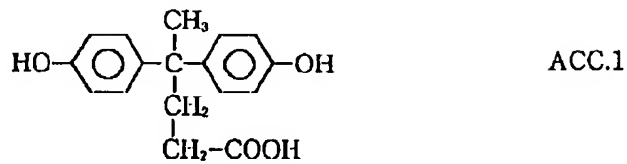
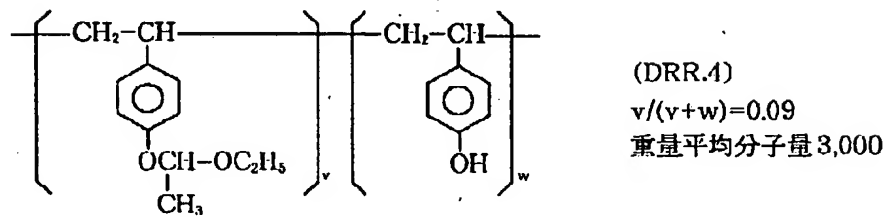
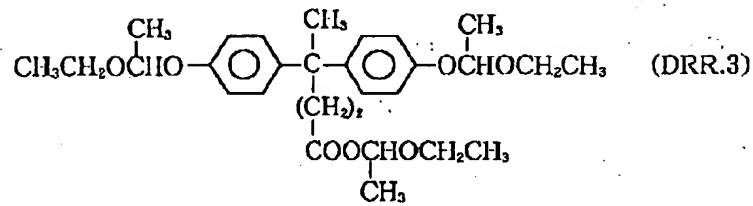
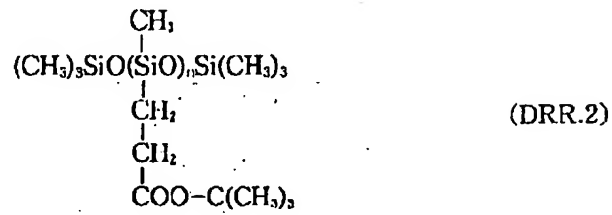
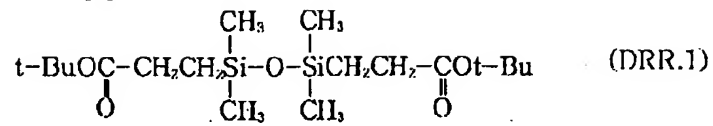
(PAG.8)

【 0 3 0 0 】

【 化 1 1 0 】

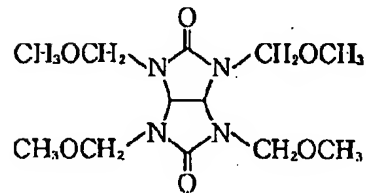
171

172

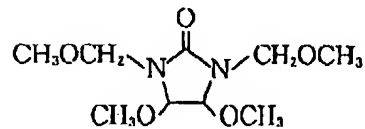


【0301】

\* \* 【化111】



(Crosslinker 1)



(Crosslinker 2)

【0302】

【表5】

実施例	レジスト材料 (括弧内：組成比（単位：重量部）)					感度 :Eop (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 ( $\mu$ m)	プロフ ファイル	エッジ ラフネ ス (nm)
	ベース 樹脂	感光剤	溶 解 制御剤	塩基性化合物	溶媒				
30	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.8	0.16	矩形	5
31	Polym.17 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.5	0.17	矩形	5
32	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.15	矩形	4
33	Polym.19 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.0	0.16	矩形	5
34	Polym.20 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.5	0.16	矩形	6
35	Polym.21 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.0	0.16	矩形	5
36	Polym.22 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.5	0.18	矩形	7
37	Polym.23 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
38	Polym.24 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.0	0.18	矩形	7
39	Polym.25 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.5	0.16	矩形	5
40	Polym.26 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.2	0.17	矩形	5
41	Polym.27 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.5	0.17	矩形	5

【0303】

【表6】

実施例	レジスト材料 (括弧内：組成比 (単位：重量部))					感度 :Eop (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 ( $\mu$ m)	プロフ ァイル	エッジ ラフネ ス (nm)
	ベース 樹脂	酸発生剤	溶 解 制御剤	塩基性化合物	溶媒				
42	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリエタノール アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.0	0.16	矩形	5
43	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	-	N-メチルピ ロリドン (0.05)	PGMEA (600)	2.3	0.18	矩形	9
44	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	-	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	1.8	0.18	矩形	9
45	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1) ピペリジン エタノール (0.05)	PGMEA (600)	7.2	0.16	矩形	7
46	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	-	トリスメトキシ メトキシエ チルアミン (0.15)	PGMEA (600)	5.2	0.15	矩形	4
47	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	-	トリスメトキシ メトキシエ チルアミン (0.2)	PGMEA (600)	6.0	0.15	矩形	4
48	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	DRR.1 (5)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	7
49	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	DRR.2 (5)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	7
60	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	DRR.3 (5)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.18	矩形	8
61	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	DRR.4 (5)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.18	矩形	8
52	Polym.18 (98)	PAG.2 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	3.0	0.18	矩形	7
63	Polym.18 (98)	PAG.3 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.17	矩形	8

【0304】

【表7】

実施例	レジスト材料 (括弧内：組成比 (単位：重量部))					感度 :Eop (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 ( $\mu$ m)	プロフ ァイル	エッジ ラフネ ス (nm)
	ベース 樹脂	酸発生剤	溶 解 制御剤 又は 架橋剤	塩基性化合物	溶媒				
54	Polym.16 (98)	PAG.4 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.5	0.16	矩形	6
55	Polym.18 (98)	PAG.5 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
56	Polym.18 (98)	PAG.6 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
67	Polym.18 (98)	PAG.7 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	2.3	0.18	矩形	8
58	Polym.18 (98)	PAG.8 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	3.0	0.18	矩形	7
69	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	ACC.1 (1)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	6
60	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	EL (600)	4.2	0.16	矩形	5
61	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	EIPA (600)	4.8	0.16	矩形	5
62	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 1 (20)	-	PGMEA (600)	8	0.20	矩形	12
63	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 1 (20)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10
64	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 2 (20)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10

PGMEA: プロピレングリコールメチルエーテルアセテート

EL: 乳酸エチル

EIPA:

【0305】【実施例65】シリコンウエハーに下層レジスト材料として、OFPR800（東京応化社製）を1.0μmの厚さに塗布し、300℃で5分間加熱し、硬化させた。この下層レジスト膜上に実施例30で用いたレジスト材料を上記と同様な方法で0.3μmの厚さで塗布し、プリベークした。次いでKrFエキシマレーザ露光、現像を行い、パターンを下層レジスト膜上に形成した。この時、下層レジスト膜に対して垂直なパ

ーンを得ることができ、裾引きの発現を認めることはなかった。

【0306】その後、平行平板型スパッタエッチング装置で酸素ガスをエッチャントガスとしてエッチングを行った。下層レジスト膜のエッチング速度が150nm/minであるのに対し、本レジスト膜は15nm/min以下であった。15分間エッチングすることによって本レジスト膜に覆われていない部分の下層レジスト膜は完全に消失し、1μm以上の厚さの2層レジストパターンが形成できた。このエッチング条件を以下に示す。

ガス流量: 50sccm, ガス圧: 1.3Pa, rfパワー: 50W, dcバイアス: 450V

【手続補正書】

【提出日】平成10年8月25日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

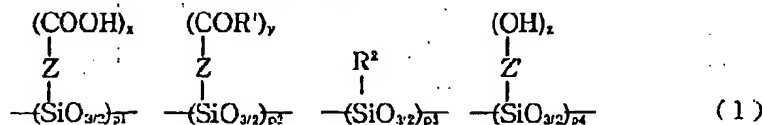
【補正対象項目名】請求項7

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項7】 (A) 有機溶剤

(B) 下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有す\*



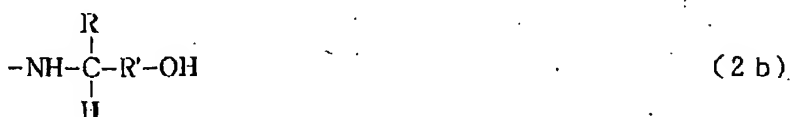
【式中、Zは2価～6価の炭素数5～12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価～6価の炭素数1～20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3～20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていてもよく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ\*

\*る高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000～5,000の高分子シリコン化合物、

【化6】

※れていてもよい。x、y、zは上記Z、Z'の価数に依り、それぞれ1～5の整数を示す。R'は下記一般式(2a)又は(2b)で示される基、R<sup>2</sup>は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5～12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

【化7】



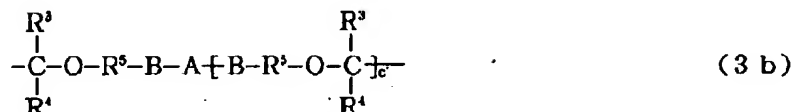
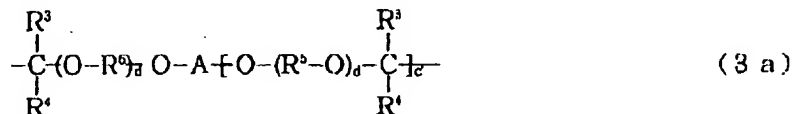
【式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素

数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結



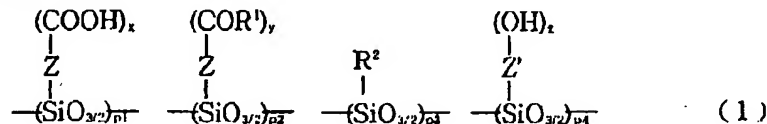
台中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、  
 $0 < p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$   
 $0 \leq p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$   
 $0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.7$   
 $0 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$



(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数である。Aは、c個の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2~8、c'は1~7の整数である。)

(C) 酸発生剤を含有してなることを特徴とするレジス※



[式中、Zは2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に空素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても

※を満足する数である。また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

[化8]

※ト材料。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項12

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項12】 (A)有機溶剤

(B)下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコン化合物又はこの高分子シリコン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000~50,000の高分子シリコン化合物、

[化9]

よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換されていてもよい。x、y、zは上記Z、Z'の価数に應じ、それぞれ1~5の整数を示す。R<sup>1</sup>は下記一般式(2a)又は(2b)で示される基、R<sup>2</sup>は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

[化10]



(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

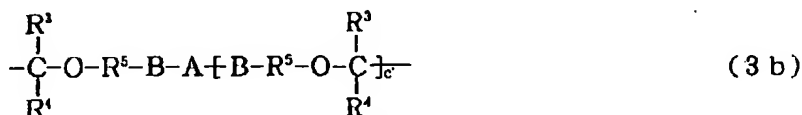
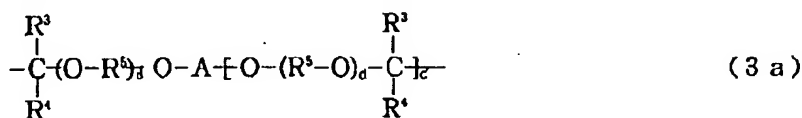
式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、  
 $0 < p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$   
 $0 \leq p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$

$$* 0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.7$$

$$0 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$

を満足する数である。また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【化11】



(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1～10の整数である。Aは、c個の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2～8、c'は1～7の整数である。)]

(C) 酸発生剤、

(H) 酸の作用によって架橋する化合物を含有してなる

ことを特徴とするレジスト材料。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項13

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項13】 (i) 請求項6乃至12のいずれか1項記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、(ii) 次いで加熱処理後、フォトリソを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、(iii) 必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0029

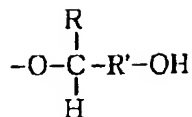
【補正方法】変更

\*【化18】

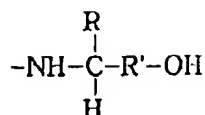
【補正内容】

【0029】

\*



(2a)



(2b)

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、

$$0 < p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$

$$0 \leq p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$$

$$0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.7$$

$$0 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$

を満足する数である。また、カルボキシル基又はカルボ※

※キシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【手続補正5】

【補正対象書類名】明細書

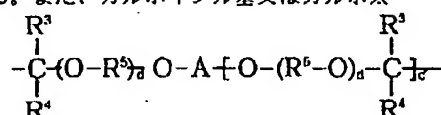
【補正対象項目名】0030

【補正方法】変更

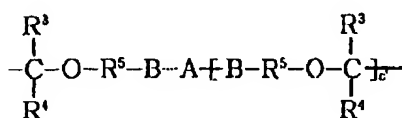
【補正内容】

【0030】

【化19】



(3a)



(3b)

(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1～10の整数である。Aは、c個の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換

されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2～8、c'は1～7の整数である。)]

(C) 酸発生剤を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【手続補正6】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0038

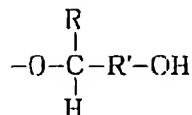
【補正方法】変更

【補正内容】

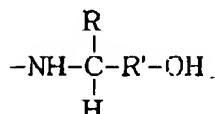
【0038】

【化21】

\* \*



(2a)



(2b)

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1～20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、

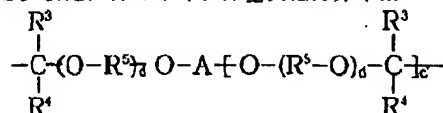
$$0 < p1 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$

$$0 \leq p2 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.8$$

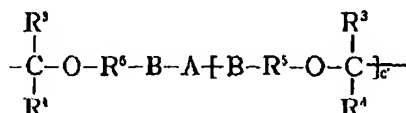
$$0 \leq p3 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.7$$

$$0 \leq p4 / (p1 + p2 + p3 + p4) \leq 0.9$$

を満足する数である。また、カルボキシ基又はカルボ※



(3a)



(3b)

(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は水素原子又は炭素数1～8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R<sup>3</sup>とR<sup>4</sup>とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は炭素数1～8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R<sup>5</sup>は炭素数1～10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1～10の整数である。Aは、c個の炭素数1～50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシ基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2～8、c'は1

※キシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコン化合物の残りのカルボキシ基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシ基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【手続補正7】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0039

【補正方法】変更

【補正内容】

【0039】

【化22】

～7の整数である。)]

(C) 酸発生剤、(H) 酸の作用によって架橋する化合物を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【手続補正8】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0040

【補正方法】変更

【補正内容】

【0040】請求項13:

(i) 請求項6乃至12のいずれか1項記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、(ii) 次いで加熱処理後、フォトマスクを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、(iii)

i) 必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。

【補正方法】変更

【補正内容】

【手続補正9】

【0304】

【補正対象書類名】明細書

【表7】

【補正対象項目名】0304

実施例	レジスト材料 〔括弧内：組成比（単位：質量部）〕					感度 :E <sub>0p</sub> (mJ/cm <sup>2</sup> )	解像度 (μm)	プロファイル	エッジラフネス (nm)
	ベース樹脂	酸発生剤	溶剤 抑制剤 又は 架橋剤	塩基性化合物	溶媒				
54	Polym.16 (98)	PAG.4 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.5	0.16	矩形	6
55	Polym.16 (98)	PAG.5 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
56	Polym.16 (98)	PAG.6 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
57	Polym.16 (98)	PAG.7 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	2.3	0.18	矩形	8
58	Polym.16 (98)	PAG.8 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	3.0	0.18	矩形	7
59	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	ACC.1 (1)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	6
60	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	EL (600)	4.2	0.16	矩形	5
61	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリブチル アミン (0.1)	EIPA (600)	4.8	0.16	矩形	5
62	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 1 (20)	-	PGMEA (600)	8	0.20	矩形	12
63	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 1 (20)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10
64	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 2 (20)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10

PGMEA：プロピレングリコールメチルエーテルアセテート

EL：乳酸エチル

EIPA：1-エトキシ-2-プロパノール

フロントページの続き

(72)発明者 土谷 純司

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1  
信越化学工業株式会社合成技術研究所内

(72)発明者 畠山 潤

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1  
信越化学工業株式会社合成技術研究所内

(72)発明者 名倉 茂広

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1  
信越化学工業株式会社合成技術研究所内

## \* NOTICES \*

Japan Patent Office is not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
2. \*\*\*\* shows the word which can not be translated.
3. In the drawings, any words are not translated.

---

## EXAMPLE

---

[Example] Although a synthetic example and an example are shown and this invention is explained concretely hereafter, this invention is not restricted to the following example.

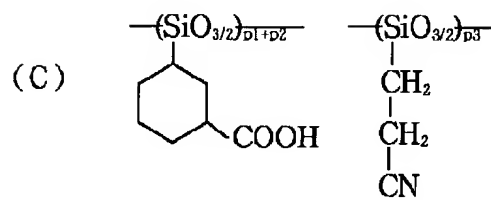
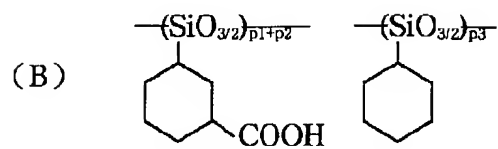
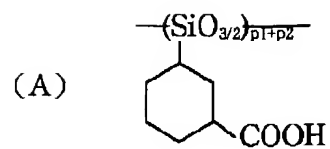
[0245] 150.0g (0.544 mols) of synthetic 3-trichlorosilyl-1-cyclohexyl carboxylic acid methyl ester of [synthetic example 1] Pori (3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane) was dissolved in toluene 150g, and dropping addition was carried out, agitating at a room temperature into 300g of water. After dropping termination, after separating the acid water layer, rinsing the organic layer by water 1L subsequently and a water layer's becoming neutrality from a reaction mixture, rinsing was performed twice [ further ]. Solvent distilling off of the organic layer was carried out by the evaporator. At 200 degrees C, the concentration liquid was heated for 2 hours, and carried out the polymerization. What added tetrahydrofuran 800g to the polymerization object, and was dissolved in it was dropped at 1,000g of sodium-hydroxide solutions 10%, and was heated at 40 degrees C for 3 hours, and the methyl ester radical was hydrolyzed. It was made acidity with the hydrochloric acid, the polymer was crystallized, filtration and desiccation were performed, and Pori (3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane) was obtained with the yield of 83.4g. The weight average molecular weight of the obtained polymer was 3,000.

[0246] 75.0g (0.272 mols) of synthetic 3-trichlorosilyl-1-cyclohexyl carboxylic acid methyl ester of [synthetic example 2] Pori [(3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane)-(cyclohexyl silsesquioxane)] and cyclohexyl trichlorosilane 59.2g (0.272 mols) were dissolved in toluene 150g, and dropping addition was carried out, agitating at a room temperature into 300g of water. After dropping termination, after separating the acid water layer, rinsing the organic layer by water 1L subsequently and a water layer's becoming neutrality from a reaction mixture, rinsing was performed twice [ further ]. Solvent distilling off of the organic layer was carried out by the evaporator. At 200 degrees C, the concentration liquid was heated for 2 hours, and carried out the polymerization. What added tetrahydrofuran 800g to the polymerization object, and was dissolved in it was dropped at 1,000g of sodium-hydroxide solutions 10%, and was heated at 40 degrees C for 3 hours, and the methyl ester radical was hydrolyzed. It was made acidity with the hydrochloric acid, the polymer was crystallized, filtration and desiccation were performed, and Pori [(3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane)-(cyclohexyl silsesquioxane)] was obtained with the yield of 82.0g. The weight average molecular weight of the obtained polymer was 3,500. Moreover, in analysis of <sup>1</sup>H-NMR, the presentation ratio of 3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane / cyclohexyl silsesquioxane was 50/50 (mole ratio).

[0247] The silicone polymer shown in Table 1 by the same approach as the examples 1 and 2 of the [synthetic example 3-8] composition was obtained. The weight average molecular weight of the polymer obtained in the above-mentioned synthetic examples 1-8 and a ratio are shown in Table 1.

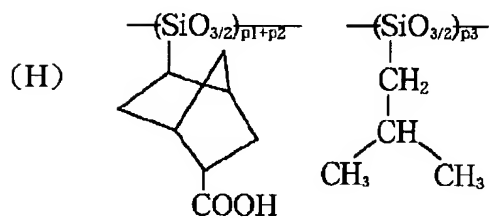
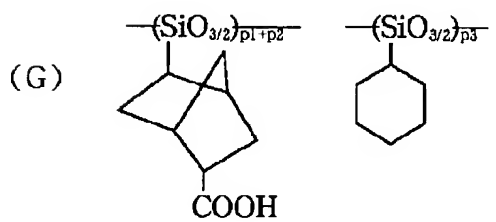
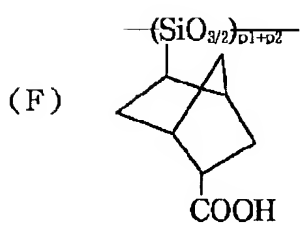
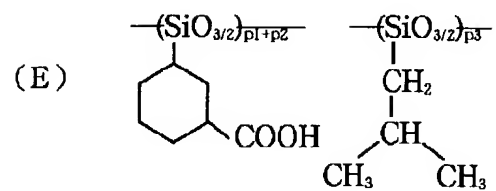
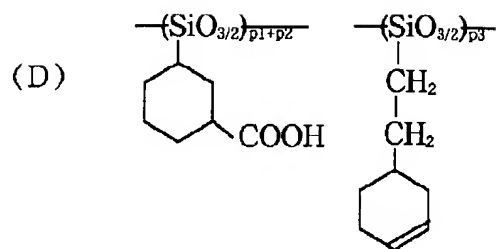
[0248]

[Formula 87]



[0249]

[Formula 88]



[0250]  
[Table 1]



合成例	酸不安定基導入前のポリマー		
	ポリマー	$\frac{(p1 + p2)}{p3}$ (モル比)	Mw
1	(A)	100/0	3,000
2	(B)	50/50	3,500
3	(C)	70/30	3,400
4	(D)	50/50	12,000
5	(E)	60/40	3,300
6	(F)	100/0	3,200
7	(G)	50/50	4,500
8	(H)	60/40	3,800

[0251] Polymer 50g obtained in the example 1 of the [synthetic example 9] composition was dissolved in tetrahydrofuran 450ml, and ethyl-vinyl-ether 15.0g was added after adding the p-toluenesulfonic acid of the amount of catalysts, agitating at 20 degrees C. After making it react for 1 hour, when dark aqueous ammonia neutralized and neutralization liquid was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It was made to dissolve in acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and the vacuum drying was carried out after filtration. Obtained polymer 60g was dissolved in tetrahydrofuran 560ml, and ethanolamine 7.7g was added after adding 1-hydronalium benzotriazol 34.0g and diisopropyl carvone diimide 31.6g. After making it react at 30 degrees C for 5 hours, it condensed, and when dropped at water 3L, the white solid-state was obtained. It melted to acetone 50ml after filtering this, and was dropped at water 3L, and after filtration, the vacuum drying was carried out and the polymer was obtained. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.1), 50% of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound was ethoxyethyl-ized in analysis by 1 H-NMR, and it was checked that 50% is permuted by -NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH.

[0252] While dissolving polymer 50g obtained in the example 1 of the [synthetic example 10] composition in tetrahydrofuran 450ml and agitating at 20 degrees C after adding the p-toluenesulfonic acid of the amount of catalysts After dropping 1,4-butanediol divinyl ether 8.7g and making [ 2 hours and ] it react for 30 minutes, when ethylene-1-propenyl ether 12.0g was dropped, dark aqueous ammonia neutralized and neutralization liquid was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It was made to dissolve in acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and the vacuum drying was carried out after filtration. Obtained polymer 60g was dissolved in tetrahydrofuran 560ml, and 2-amino-2-methyl-1,3-propanediol 26.3g was added after adding 1-hydronalium benzotriazol 34.0g and diisopropyl carvone diimide 31.6g. After making it react at 30 degrees C for 5 hours, it condensed, and when dropped at water 3L, the white solid-state was obtained. It melted to acetone 50ml after filtering this, and was dropped at water 3L, and after filtration, the vacuum drying was carried out and the polymer was obtained. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.2), in analysis by 1 H-NMR, 40% of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound is formed into ethoxy propyl, 20% has the structure of cross linkage, and it was checked that 40% is permuted by NHC (CH<sub>3</sub>) (CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub>.

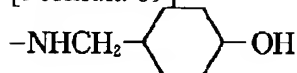
[0253] It is the same approach except using 1 and 4-screw [(vinylloxy) methyl] cyclohexane instead of the 1,4-butanediol divinyl ether except using the compound which can introduce the radical shown using one polymer of the synthetic examples 1-8 in the examples 9 and 10 of the [synthetic example 11-18] composition by the acid unstable radical and general formula (2b) which are shown in Polym.3-10 instead of. [ ethyl vinyl ether and ethanolamine ] The silicone polymer shown by the following rational

formula (Polym.3-10) was obtained.

[0254] Polymer 50g obtained in the example 1 of the [synthetic example 19] composition was dissolved in tetrahydrofuran 450ml, and 17.2g of t-butyl alcohol was added after adding 69.7g of anhydrous trifluoroacetic acid, agitating at 20 degrees C. After making it react for 5 hours, when dark aqueous ammonia neutralized and neutralization liquid was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It was made to dissolve in acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and the vacuum drying was carried out after filtration. Obtained polymer 60g was dissolved in tetrahydrofuran 560ml, and 4-aminomethyl-1-cyclohexanol 19.5g was added after adding 1-hydranalium benzotriazol 34.0g and diisopropyl carvone diimide 31.6g. After making it react at 30 degrees C for 5 hours, it condensed, and when dropped at water 3L, the white solid-state was obtained. It melted to acetone 50ml after filtering this, and was dropped at water 3L, and after filtration, the vacuum drying was carried out and the polymer was obtained. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.11), 40% of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound was formed into tert-butyl in analysis by 1 H-NMR, and it was checked that 60% is permuted by the following formula.

[0255]

[Formula 89]



[0256] In the example 19 of the [synthetic example 20] composition, the silicone polymer shown by the following rational formula (Polym.12) by the same approach was obtained using the polymer of the synthetic example 2 except using the 3-amino -1 and 2-propanediol instead of a 4-aminomethyl-1-cyclohexanol.

[0257] In the example 19 of the [synthetic example 21] composition, the silicone polymer shown by the following rational formula (Polym.13) by the same approach was obtained using the polymer of the synthetic example 6 except using 2-(2-aminoethoxy) ethanol instead of a 1-aminomethyl-1-cyclohexanol.

[0258] Polymer 50g obtained in the example 1 of the [synthetic example 22] composition was dissolved in tetrahydrofuran 450ml, and ethyl-1-propenyl ether 21.5g was added after adding the p-toluenesulfonic acid of the amount of catalysts, agitating at 20 degrees C. After making it react for 2 hours, when dark aqueous ammonia neutralized and neutralization liquid was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It was made to dissolve in acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and the vacuum drying was carried out after filtration. Obtained polymer 60g was dissolved in the tetrahydrofuran, and after adding bromine ethanol 27.8g and making it react at 60 degrees C for 6 hours, having added with the solid-state and \*\*\*\*(ing) potassium carbonate, solid potassium carbonate was carried out the \*\* exception from reaction mixture. A solvent and unreacted bromine ethanol were distilled out of filtrate under reduced pressure. When residue was dissolved in the acetone and it was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It melted to acetone 200ml after filtering this, and was dropped at water 3L, and after filtration, the vacuum drying was carried out and the polymer was obtained. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.14), 60% of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound was formed into ethoxy propyl in analysis by 1 H-NMR, and it was checked that 40% is permuted by -OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH.

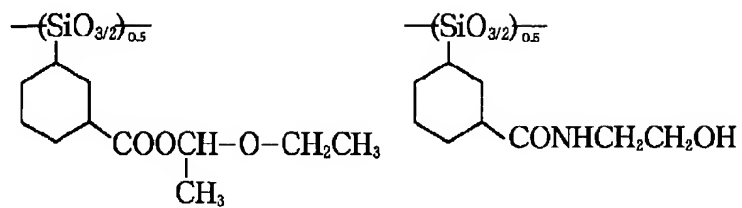
[0259] Except having used the polymer of the example 6 of the [synthetic example 23] composition, it carried out by the same approach as the synthetic example 20, and the silicone polymer of the following rational formula (Polym.15) was obtained.

[0260]

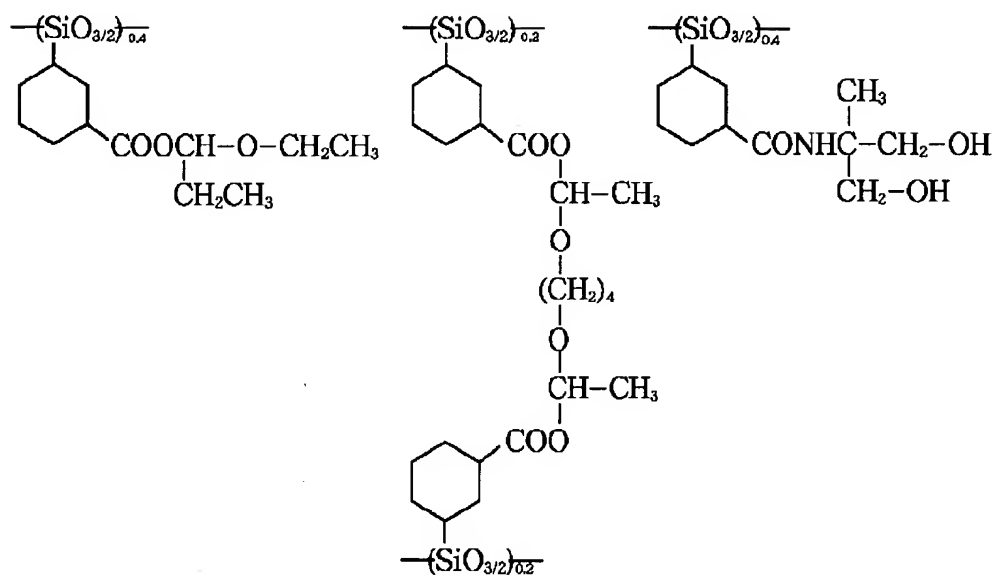
[Formula 90]

Polym.1

Mw = 4,000

Polym.2

Mw = 12,000

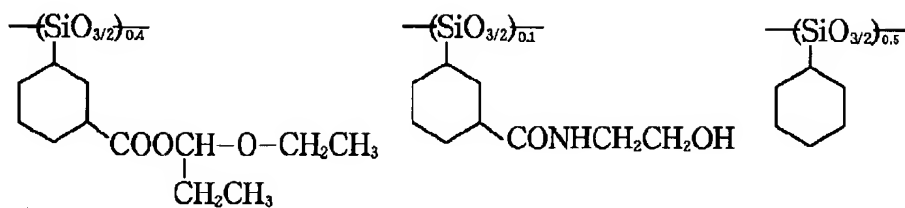


[0261]

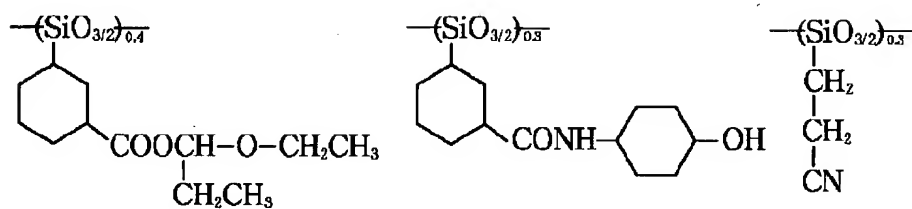
[Formula 91]

Polym.3

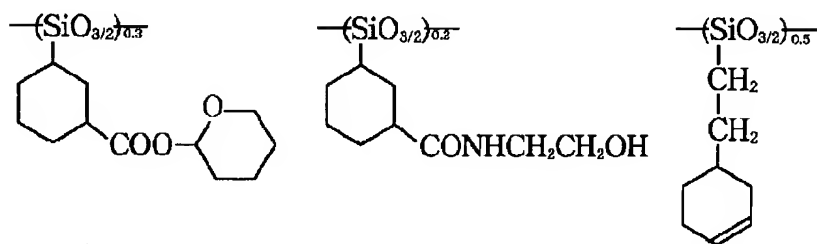
Mw = 4,300

Polym.4

Mw = 4,600

Polym.5

Mw = 14,300

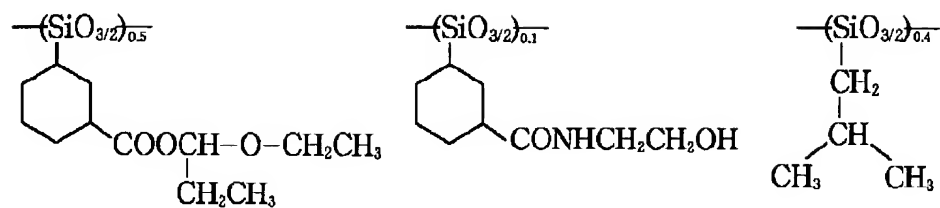


[0262]

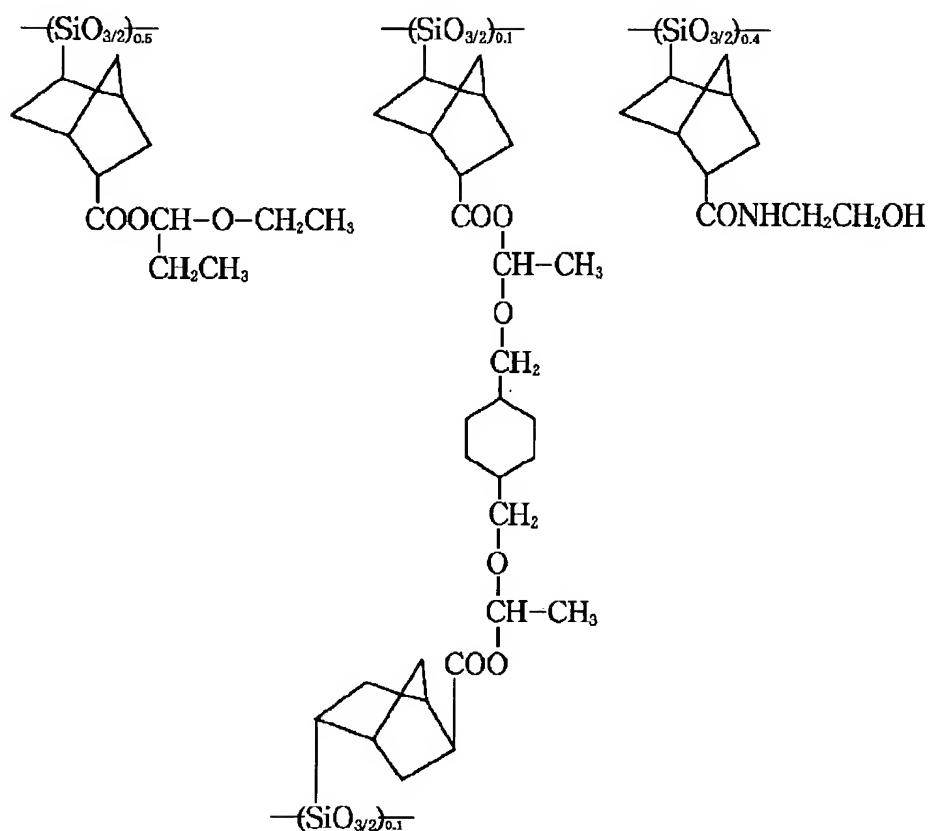
[Formula 92]

Polym.6

Mw = 4,200

Polym.7

Mw = 15,000

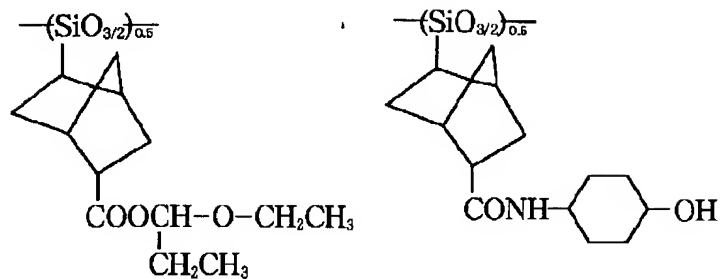


[0263]

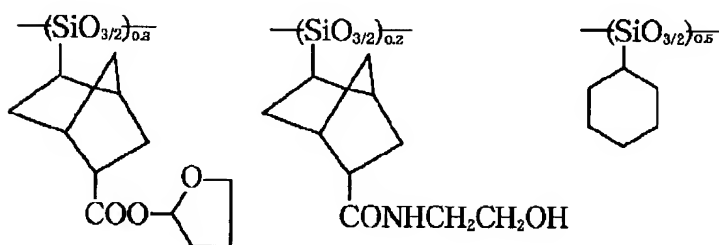
[Formula 93]

Polym.8

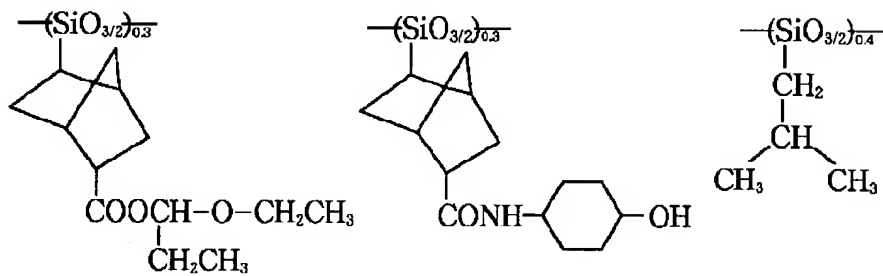
Mw = 5,000

Polym.9

Mw = 5,400

Polym.10

Mw = 4,520



[0264]

[Formula 94]

h

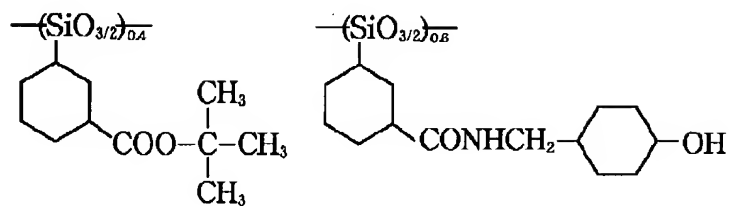
g

cg b

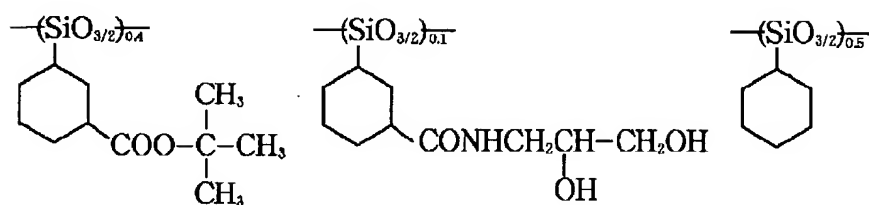
eb cg e e

Polym.11

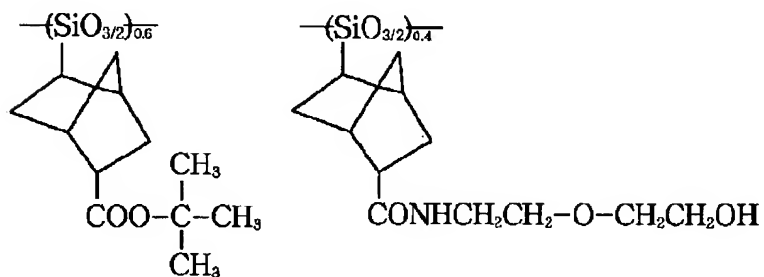
Mw = 4,300

Polym.12

Mw = 4,100

Polym.13

Mw = 4,660

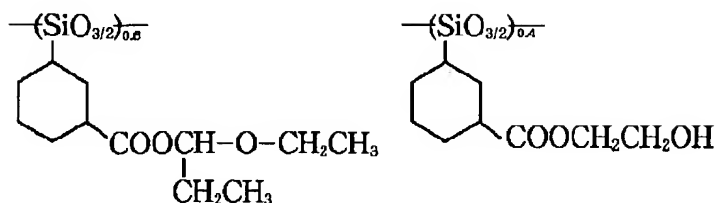


[0265]

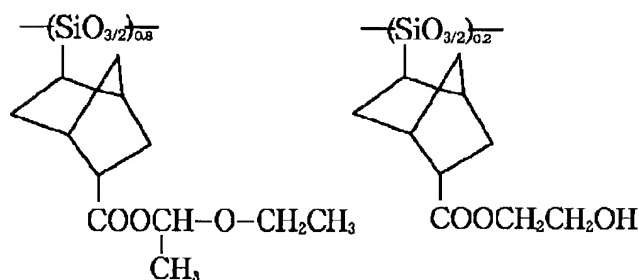
[Formula 95]

Polym.14

Mw = 4,200

Polym.15

Mw = 4,650



[0266] [Synthetic example 24] Pori [ (3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane) - 75.0g (0.272 mols) of synthetic 3-trichlorosilyl-1-cyclohexyl carboxylic acid methyl ester of], 8-acetoxy-4-trichlorosilyl tricyclo [5, (8-hydroxy-4-tricyclo [5, 2, 1, 02, 6] deca nil silsesquioxane) While dissolving 2, 1, 02, and 6] Deccan 89.1g (0.272 mols) in toluene 150g and agitating at a room temperature into 300g of water Dropping addition was carried out. After dropping termination, after separating the acid water layer, rinsing the organic layer by water 1L subsequently and a water layer's becoming neutrality from a reaction mixture, rinsing was performed twice [ further ]. Solvent distilling off of the organic layer was carried out by the evaporator. At 200 degrees C, the concentration liquid was heated for 2 hours, and carried out the polymerization. What added tetrahydrofuran 800g to the polymerization object, and was dissolved in it was dropped at 1,000g of sodium-hydroxide solutions 10%, and was heated at 40 degrees C for 3 hours, and the methyl ester radical and the acetoxy radical were hydrolyzed. It is made acidity with a hydrochloric acid, a polymer is crystallized, filtration and desiccation are performed, and it is Pori [(3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane). - (8-hydroxy-4-tricyclo [5, 2, 1, 02, 6] deca nil silsesquioxane] was obtained with the yield of 98.6g.) The weight average molecular weight of the obtained polymer was 4,000. Moreover, in analysis of 1 H-NMR, the presentation ratio of 3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane / 8-hydroxy-4-tricyclo [5, 2, 1, 02, 6] deca nil silsesquioxane was 50/50 (mole ratio).

[0267] [Synthetic example 25] Pori [ (3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane) - (-- eight - hydroxy one - four - tricyclo one -- [-- five -- two -- one -- 02 -- six --] -- deca -- nil -- silsesquioxane --) - (cyclohexyl silsesquioxane) --] -- composition -- three - trichlorosilyl - one - cyclohexyl -- carboxylic acid methyl ester -- 60.1 -- g -- (0.218 mols), 8-acetoxy-4-trichlorosilyl tricyclo [5, 2, 1, 02, 6] Deccan 71.4g (0.218 mols), and cyclohexyl trichlorosilane 23.7g (0.109 mols) are dissolved in toluene 150g. While agitating at a room temperature into 300g of water Dropping addition was carried out. After dropping termination, after separating the acid water layer, rinsing the organic layer by water 1L subsequently and a water layer's becoming neutrality from a reaction mixture, rinsing was performed twice [ further ]. Solvent distilling off of the organic layer was carried out by the evaporator. At 200 degrees C, the concentration liquid was heated for 2 hours, and carried out the polymerization. What added tetrahydrofuran 800g to



the polymerization object, and was dissolved in it was dropped at 1,000g of sodium-hydroxide solutions 10%, and was heated at 40 degrees C for 3 hours, and the methyl ester radical and the acetoxy radical were hydrolyzed. It was made acidity with the hydrochloric acid, the polymer was crystallized, filtration and desiccation were performed, and Pori [(3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane)-(8-hydroxy-4-tricyclo [5, 2, 1, 02, 6] deca nil silsesquioxane)-(cyclohexyl silsesquioxane)] was obtained with the yield of 83.4g. The weight average molecular weight of the obtained polymer was 5,000. Moreover, it sets to analysis of  $^1\text{H-NMR}$ , and is 3-carboxy cyclohexyl silsesquioxane / 8. - The presentation ratio of hydroxy-4-tricyclo [5, 2, 1, 02, 6] deca nil silsesquioxane / cyclohexyl silsesquioxane was 40/40/20 (mole ratio).

[0268] The silicone polymer shown in Table 2 by the same approach as the examples 24 and 25 of the [synthetic example 26-31] composition was obtained. The weight average molecular weight of the obtained polymer and a presentation ratio are shown in Table 2.

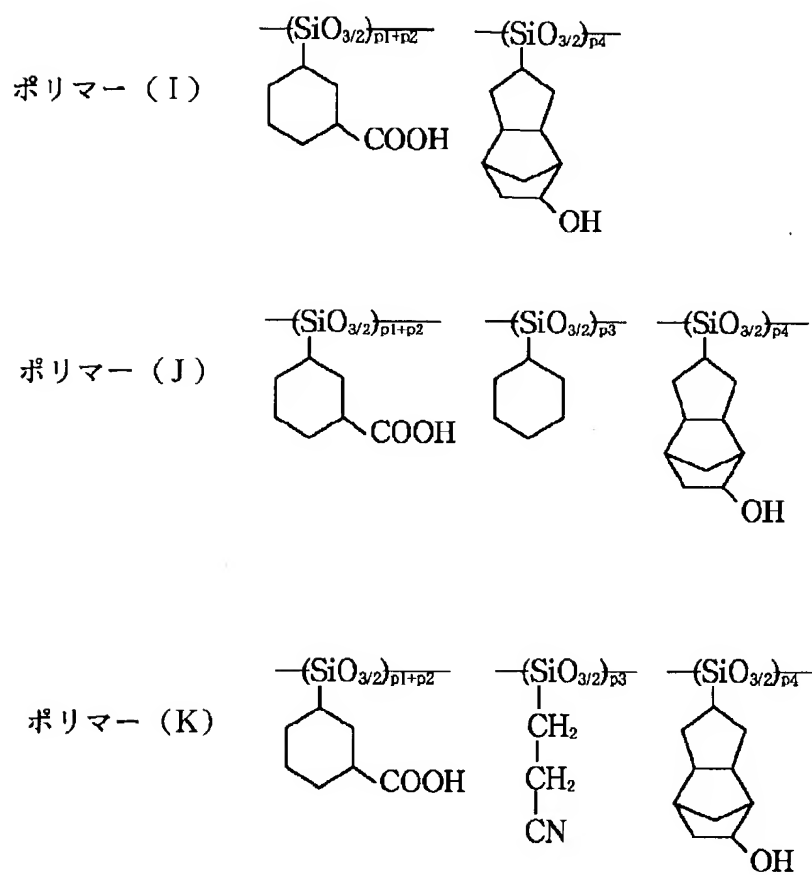
[0269]

[Table 2]

合成例	酸不安定基導入前のポリマー		
	ポリマー	p1 + p2/p3/p4 (モル比)	Mw
24	(I)	50/0/50	4,000
25	(J)	40/20/40	5,000
26	(K)	30/30/40	2,600
27	(L)	70/0/30	3,500
28	(M)	40/0/60	3,000
29	(N)	50/20/30	5,400
30	(O)	40/40/20	3,200
31	(I)	60/0/40	3,700

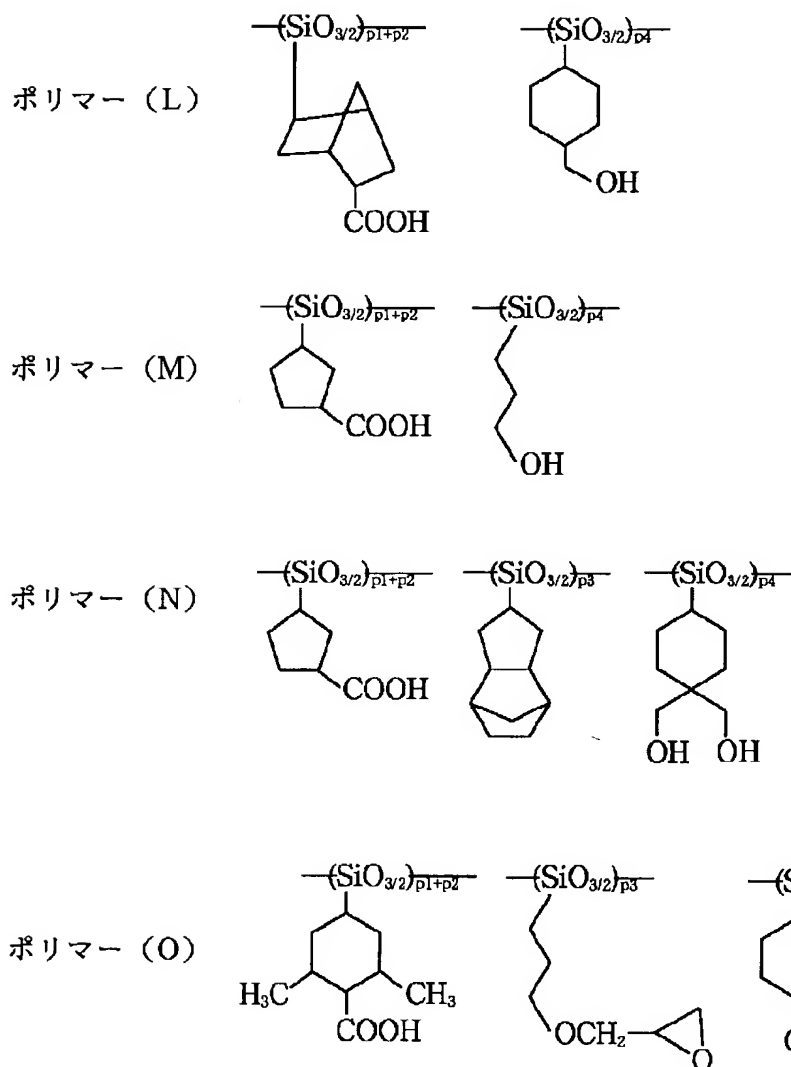
[0270]

[Formula 96]



[0271]

[Formula 97]



[0272] Polymer 50g obtained in the example 24 of the [synthetic example 32] composition was dissolved in tetrahydrofuran 450ml, and ethyl-vinyl-ether 10.8g was added after adding the p-toluenesulfonic acid of the amount of catalysts, agitating at 20 degrees C. After making it react for 1 hour, when dark aqueous ammonia neutralized and neutralization liquid was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It was made to dissolve in acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and the vacuum drying was carried out after filtration. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.16), and it was checked in analysis by 1 H-NMR that 90% of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound had been ethoxyethyl-ized.

[0273] Polymer 50g obtained in the example 31 of the [synthetic example 33] composition was dissolved in tetrahydrofuran 450ml, and ethyl-vinyl-ether 8.7g was added after adding the p-toluenesulfonic acid of the amount of catalysts, agitating at 20 degrees C. After making it react for 1 hour, when dark aqueous ammonia neutralized and neutralization liquid was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It was made to dissolve in acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and the vacuum drying was carried out after filtration. Obtained polymer 60g was dissolved in tetrahydrofuran 540ml, and ethanolamine 6.1g was added after adding 1-hydroxy benzotriazol 27.0g, N, and N'-diisopropyl carbodiimide 12.6g. After making it react at 30 degrees C for 5 hours, it condensed, and when dropped at water 3L, the white solid-state was obtained. It melted to acetone 50ml after filtering this, and was dropped at water 3L, and after filtration, the vacuum drying

was carried out and the polymer was obtained. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.17), 60% of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound was ethoxyethyl-ized in analysis by 1 H-NMR, and it was checked that 30% is permuted by -NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH.

[0274] While dissolving polymer 50g obtained in the example 31 of the [synthetic example 34] composition in tetrahydrofuran 450ml and agitating at 20 degrees C after adding the p-toluenesulfonic acid of the amount of catalysts After dropping 1,4-butanediol divinyl ether 5.7g and making [ 2 hours and ] it react for 30 minutes, when ethylene-1-propenyl ether 6.9g was dropped, dark aqueous ammonia neutralized and neutralization liquid was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It was made to dissolve in acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and the vacuum drying was carried out after filtration. Obtained polymer 60g was dissolved in tetrahydrofuran 540ml, and 2-amino-2-methyl-1,3-propanediol 10.5g was added after adding 1-hydroxy benzotriazol 27.0g, N, and N'-diisopropyl carbodiimide 12.6g. After making it react at 30 degrees C for 5 hours, it condensed, and when dropped at water 3L, the white solid-state was obtained. It melted to acetone 50ml after filtering this, and was dropped at water 3L, and after filtration, the vacuum drying was carried out and the polymer was obtained. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.18), in analysis by 1 H-NMR, 40% of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound is formed into ethoxy propyl, 20% has the structure of cross linkage, and it was checked that 30% is permuted by NHC (CH<sub>3</sub>) (CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub>.

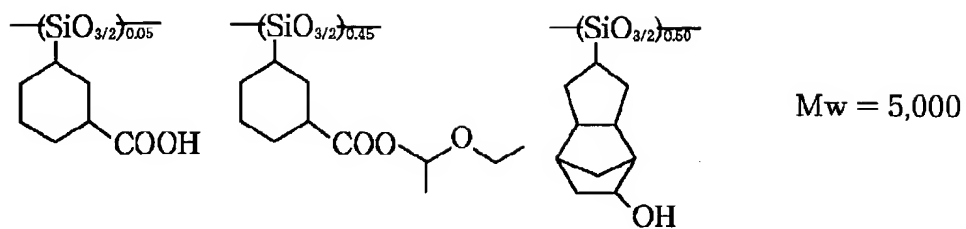
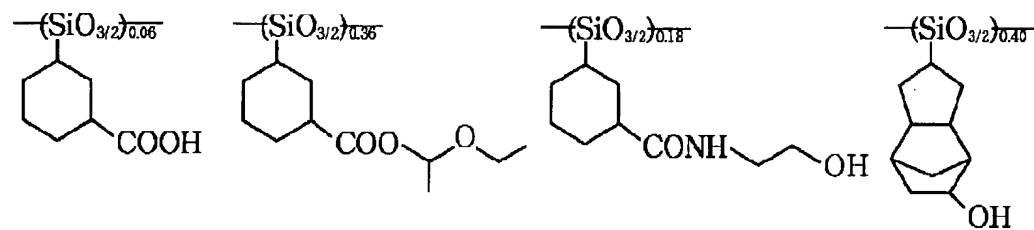
[0275] It is the same approach except using 1 and 4-screw [(vinylloxy) methyl] cyclohexane instead of the 1,4-butanediol divinyl ether except using the compound which can introduce the radical shown using one polymer of the synthetic examples 24-31 in the examples 32, 33, and 34 of the [synthetic example 35-41] composition with the acid unstable radical shown in Polym.19-25 instead of and a general formula (2a), or (2b). [ ethyl vinyl ether and ethanolamine ] The silicone polymer shown by the following rational formula (Polym.19-25) was obtained.

[0276] Polymer 20g obtained in the example 24 of the [synthetic example 42] composition was dissolved in dimethylformamide 200ml, and after adding chloroacetic-acid-tert-butyl ester 15.1g and making it react at 60 degrees C for 6 hours, when solid potassium carbonate was carried out the \*\* exception from reaction mixture and water 10L was dropped, having added with the solid-state and agitating potassium carbonate, the white solid-state was obtained. It melted to acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and after filtration, the vacuum drying was carried out and the polymer was obtained. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.26), and it was checked in analysis by 1 H-NMR that the rate of the formation of tert-butoxy carbonylmethyl of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound is 60%.

[0277] Polymer 50g obtained in the example 24 of the [synthetic example 43] composition was dissolved in tetrahydrofuran 180ml, and 18.5g of t-butyl alcohol was added after adding 52.5g of anhydrous trifluoroacetic acid, agitating below 5 degrees C. After making it react for 2 hours, when dark aqueous ammonia neutralized and neutralization liquid was dropped at water 5L, the white solid-state was obtained. It was made to dissolve in acetone 100ml after filtering this, and was dropped at water 5L, and the vacuum drying was carried out after filtration. The obtained polymer has the structure shown by the following rational formula (Polym.27), and it was checked in analysis by 1 H-NMR that 80% of the hydrogen atom of the carboxyl group of a high molecular compound had been formed into tert-butyl.

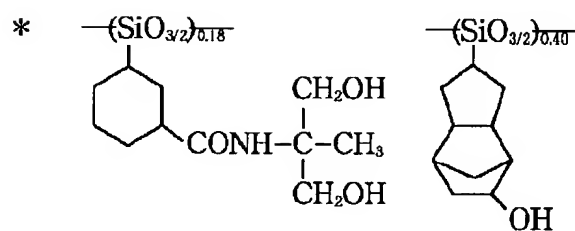
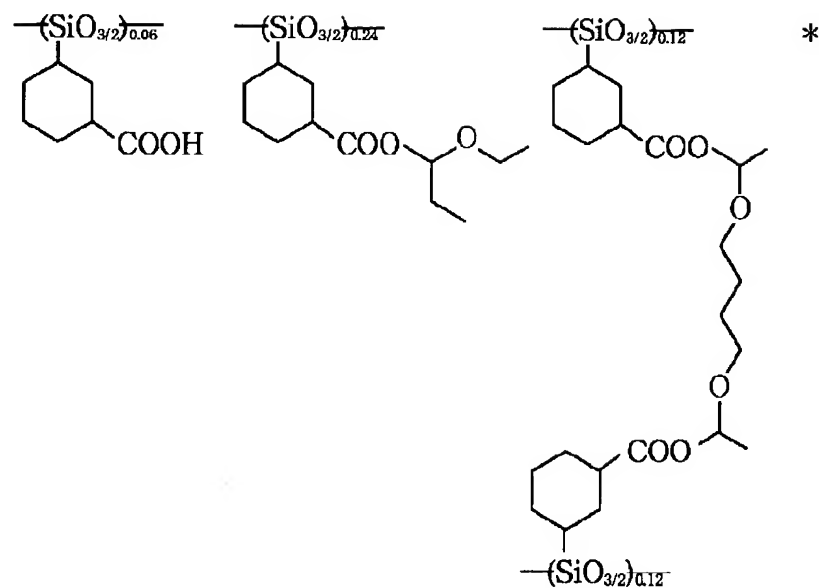
[0278]

[Formula 98]

Polym.16Polym.17 $M_w = 4,600$ 

[0279]

[Formula 99]

Polym.18
$$M_w = 9,000$$

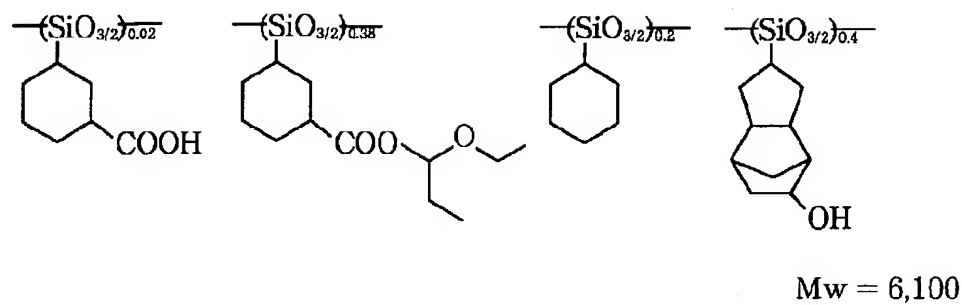
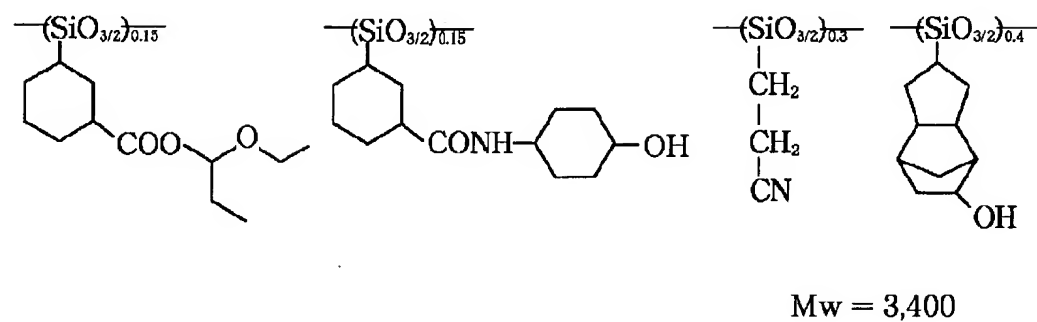
[0280]  
[Formula 100]

## h

g

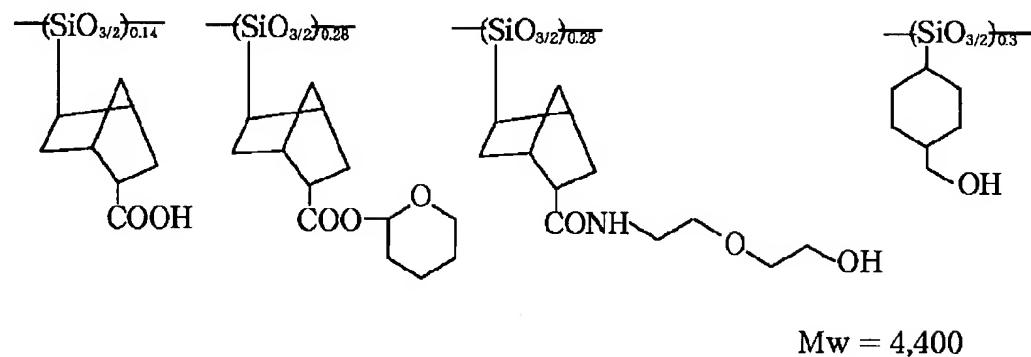
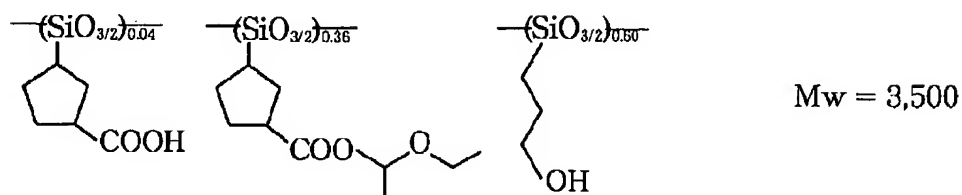
cg b

eb cg e e

Polym.19Polym.20

[0281]

[Formula 101]

Polym.21Polym.22

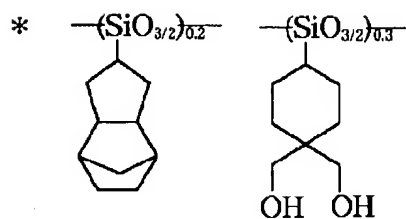
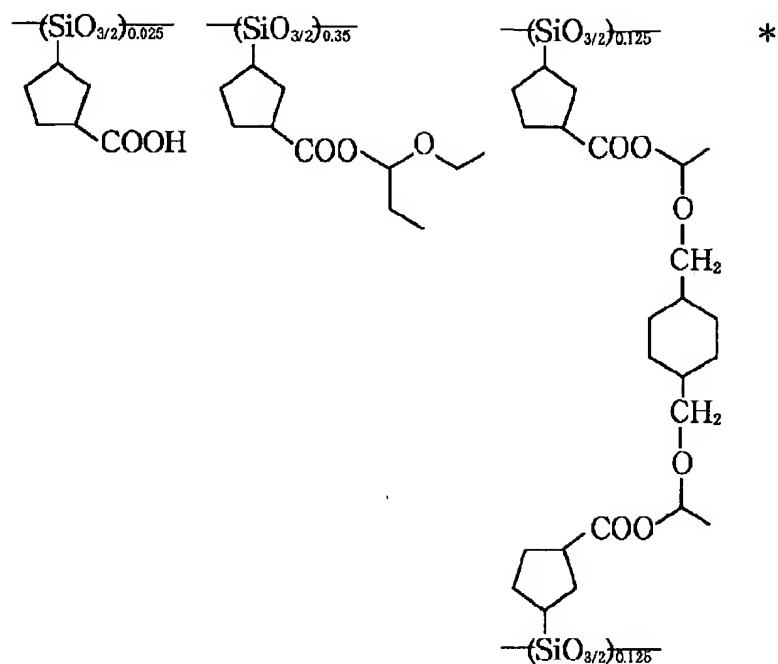
[0282]

[Formula 102]

h

g cg b

eb cg e e

Polym.23

Mw = 11,600

[0283]

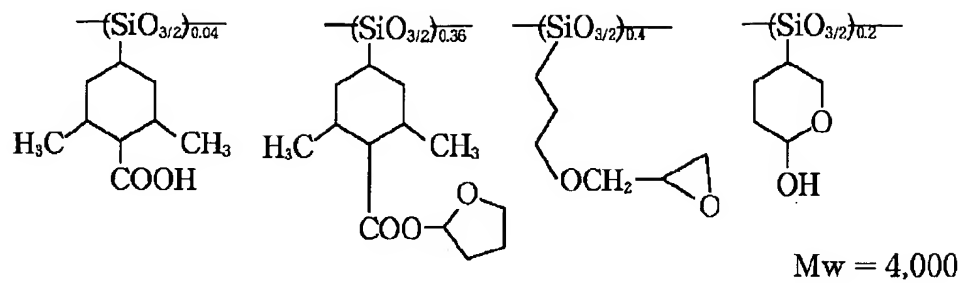
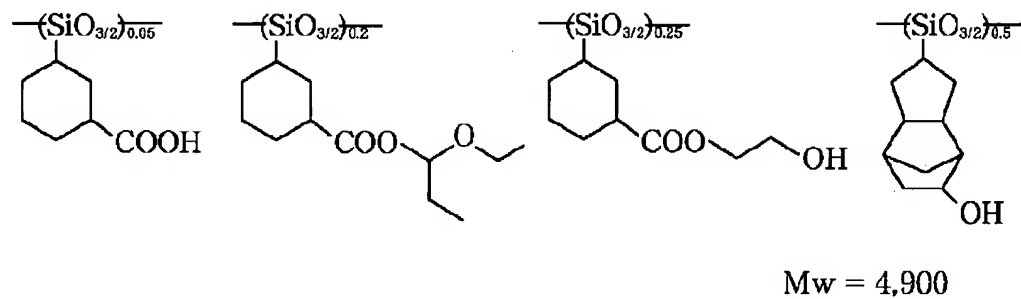
[Formula 103]

h

g cg b

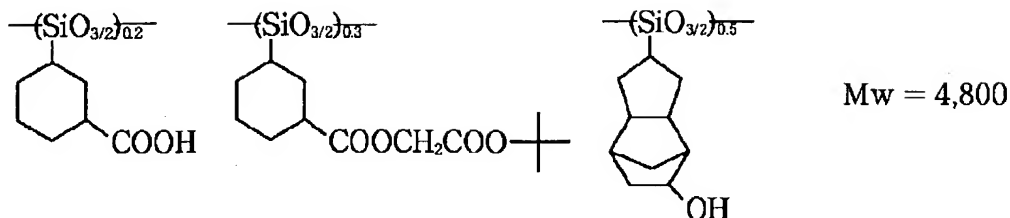
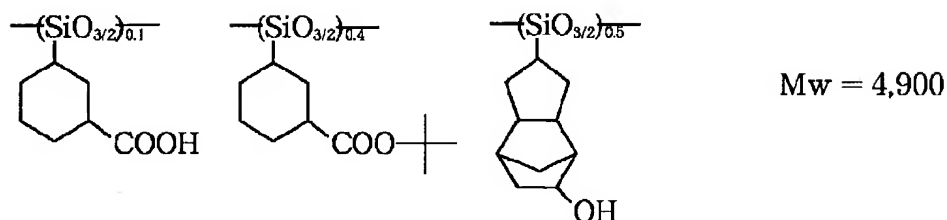
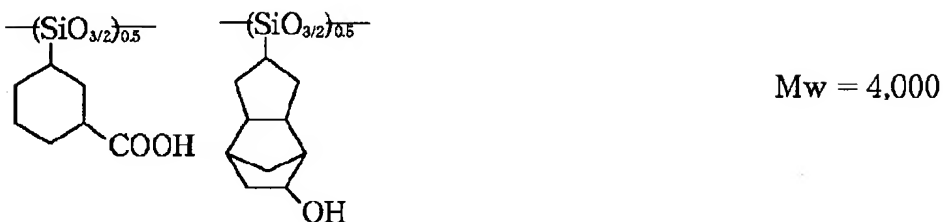
eb cg e e



Polym.24Polym.25

[0284]

[Formula 104]

Polym.26Polym.27Polym.28

[0285] Let the polymer (Polym.1-15) obtained in the example of the [examples 1-28] above-mentioned composition be base resin. The acid generator which uses it and is shown by the following formula (PAG.1-5), the dissolution control agent shown by the following formula (1 DRR. 2), By the presentation which shows a basic compound and the aromatic compound which has the radical shown in the intramolecular shown by the following formula (ACC.1) by  $^{**}C-COOH$  in Tables 3 and 4, propylene glycol monoethyl acetate (PGMEA), Resist liquid was prepared, respectively by dissolving in ethyl lactate (EL) or the diethylene-glycol monomethyl ether (DGLYME), preparing a resist ingredient, and filtering a class product with the 0.2-micrometer filter made from Teflon further.

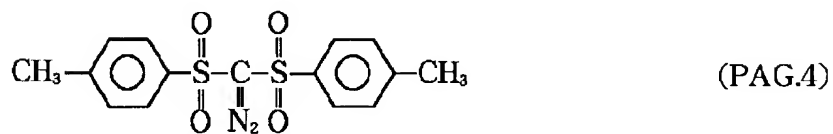
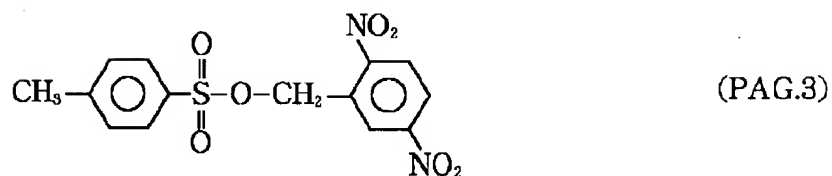
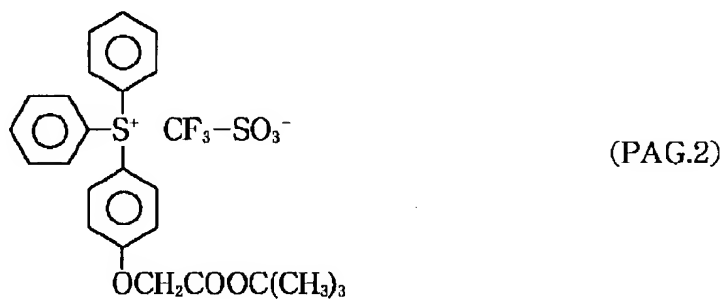
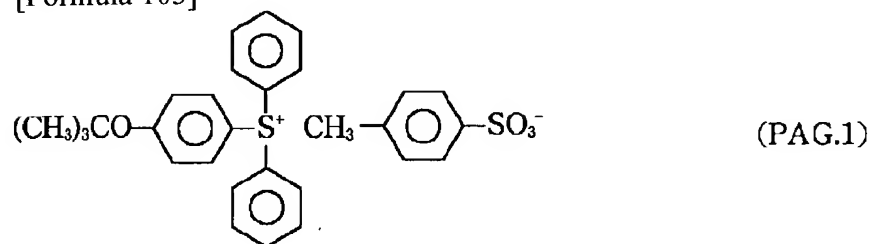
[0286] Spin coating of the obtained resist liquid was carried out to up to the silicon wafer, and it applied to the thickness of 0.3 micrometers. Subsequently, BEKU [ this silicon wafer / 100 degrees C ] for 90 seconds using the hot plate. The pattern was able to be obtained, when this was exposed using the ArF excimer laser stepper (NIKON CORP., NA=0.55), BEKU during 90 seconds was given at 110 degrees C and negatives were developed in the water solution of 2.38% of the weight of tetramethylammonium hydroxide. The obtained resist pattern was evaluated as follows. A result is shown in Tables 3 and 4. The evaluation approach: It asked for sensibility first. Next, minimum line width of separated Rhine in this light exposure and a tooth space was made into the resolution of an evaluation resist by making into the optimal light exposure (Eop) light exposure which resolves 0.20-micrometer Rhine and a tooth space by 1:1. The configuration of the resolved resist pattern was observed using the scanning electron microscope. Moreover, the irregularity (edge roughness) of 0.18-micrometer Rhine and a tooth space

was measured with the scanning electron microscope with a length measurement function (the Hitachi make, S7280).

[0287] It was checked from the result of Tables 3 and 4 that the resist ingredient of this invention serves as high resolving power and a pattern without irregularity (edge roughness is small).

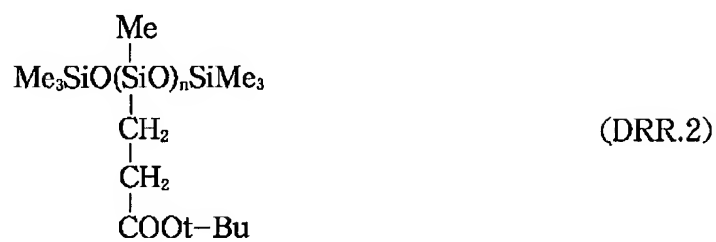
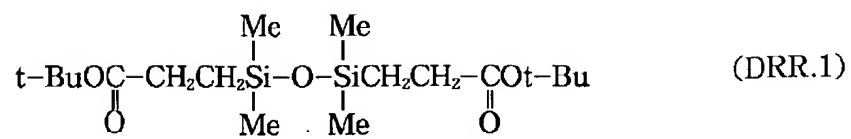
[0288]

[Formula 105]



[0289]

[Formula 106]



[0290]

[Formula 107]



[0291]

[Table 3]

実施例	レジスト材料 (括弧内：組成比 (単位：重量部))					感度 :E <sub>0p</sub> (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 (μm)	プロフ ァイル	エッジ ラフネ ス (nm)
	ベース 樹脂	酸発生剤	溶 解 制御剤	塩基性化合物	溶媒				
1	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.16	矩形	5
2	Polym.2 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
3	Polym.3 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.18	矩形	7
4	Polym.4 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.0	0.18	矩形	7
5	Polym.5 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
6	Polym.6 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
7	Polym.7 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.7	0.16	矩形	4
8	Polym.8 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.8	0.15	矩形	3
9	Polym.9 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.2	0.16	矩形	5
10	Polym.10 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.2	0.16	矩形	5
11	Polym.11 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.16	矩形	6
12	Polym.12 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.1	0.18	矩形	8
13	Polym.13 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.3	0.18	矩形	10
14	Polym.14 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.9	0.18	矩形	8
15	Polym.15 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.1	0.18	矩形	9

[0292]

[Table 4]

実施例	レジスト材料 〔括弧内：組成比（単位：重量部）〕					感度 :Eop (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 ( $\mu$ m)	プロファイル	エッジラフネス (nm)
	ベース樹脂	酸発生剤	溶解制御剤 又は その他の 添加剤	塩基性化合物	溶媒				
16	Polym.1 (98)	PAG.2 (2)	—	—	PGMEA (600)	4.5	0.17	矩形	5
17	Polym.1 (98)	PAG.3 (2)	—	—	PGMEA (600)	15	0.17	矩形	7
18	Polym.1 (98)	PAG.4 (2)	—	—	PGMEA (600)	9.5	0.17	矩形	7
19	Polym.1 (98)	PAG.5 (2)	—	—	PGMEA (600)	4.5	0.17	矩形	5
20	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16)	—	PGMEA (600)	5.5	0.17	矩形	7
21	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.2 (16)	—	PGMEA (600)	5.5	0.17	矩形	7
22	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	—	トリエタノール アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.2	0.16	矩形	4
23	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	—	N-メチルピ ロリドン (0.05)	PGMEA (600)	1	0.20	矩形	10
24	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16)	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	1.8	0.20	矩形	9
25	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1) ピペリジン エタノール (0.05)	PGMEA (600)	7.2	0.16	矩形	6
26	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16) ACC.1 (0.05)	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	2.0	0.18	矩形	7
27	Polym.1 (98)	PAG.2 (2)	—	—	PGMEA (420) EL (180)	4.5	0.17	矩形	5
28	Polym.1 (98)	PAG.2 (2)	—	—	PGMEA (480) DGLYME (120)	4.5	0.17	矩形	5

[0293] As a lower layer resist ingredient, OFPR800 (Tokyo adaptation shrine make) is applied to the thickness of 2.0 micrometers, at 200 degrees C, it heated to the [example 29] silicon wafer for 5 minutes, and it was stiffened. The resist ingredient used in the example 1 on this lower layer resist film was applied and prebaked by the thickness of about 0.35 micrometers by the same approach as \*\*\*\*. Subsequently, KrF excimer laser exposure and development were performed and the pattern was formed on the lower layer resist film. At this time, the perpendicular pattern could be obtained to the lower layer resist film, and the manifestation of skirt length was not accepted.

[0294] Then, it etched by making oxygen gas into an etchant gas with parallel monotonous mold sputter etching equipment. This resist film was 15 or less nm/min to the etch rates of the lower layer resist film being 150 nm/min. By etching for 15 minutes, the lower layer resist film of the part which is not covered with this resist film disappeared completely, and has formed the two-layer resist pattern with a thickness of 1 micrometers or more. This etching condition is shown below.

Quantity of gas flow: 50sccm, gas pressure:1.3Pa, rf power:50W dc bias: 450V [0295] Let the polymer (Polym.16-28) obtained in the example of the [examples 30-64] above-mentioned composition be base resin. The acid generator which uses it and is shown by the following formula (PAG.1-8), the dissolution control agent shown by the following formula (DRR.1-4), A basic compound, the compound

which has the radical shown in the intramolecular shown by the following formula (ACC.1) by  $\text{**C-COOH}$ , Dissolve into the solvent which contains FC-430 (product made from Sumitomo 3M) 0.05 % of the weight by the presentation which shows the compound (1 Crosslinker 2) which constructs a bridge according to an operation of an acid in Tables 5-7, and a resist ingredient is prepared. Furthermore, by filtering a class product with the 0.2-micrometer filter made from Teflon, resist liquid was prepared, respectively.

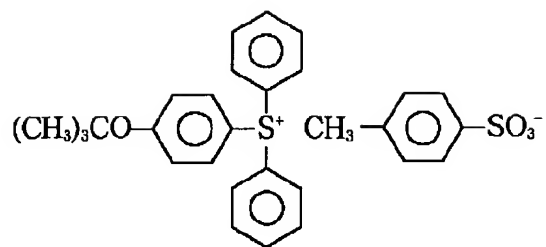
[0296] Spin coating of the obtained resist liquid was carried out to up to the silicon wafer, and it applied to the thickness of 0.3 micrometers. Subsequently, BEKU [ this silicon wafer / 100 degrees C ] for 90 seconds using the hot plate. The pattern was able to be obtained, when this was exposed using the ArF excimer laser stepper (NIKON CORP., NA=0.55), BEKU during 90 seconds was given at 110 degrees C (PEB) and negatives were developed in the water solution of 2.38% of tetramethylammonium hydroxide. The obtained resist pattern was evaluated as follows. A result is shown in Tables 5-7.

The evaluation approach: It asked for sensibility first. Next, minimum line width of separated Rhine in this light exposure and a tooth space was made into the resolution of an evaluation resist by making into the optimal light exposure (Eop) light exposure which resolves 0.20-micrometer Rhine and a tooth space by 1:1. The configuration of the resolved resist pattern was observed using the scanning electron microscope. Moreover, the irregularity (edge roughness) of 0.20-micrometer Rhine and a tooth space was measured with the scanning electron microscope with a length measurement function (Hitachi, S7280).

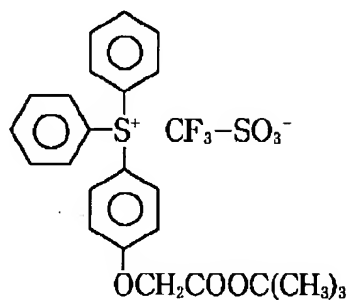
[0297] It was checked from the result of Tables 5-7 that the resist ingredient of this invention serves as high resolving power and a pattern without irregularity (edge roughness is small).

[0298]

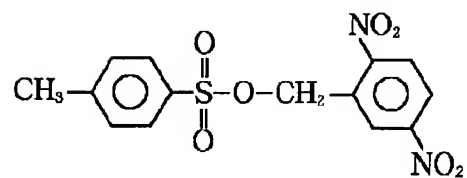
[Formula 108]



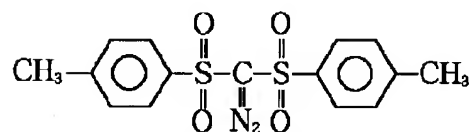
(PAG.1)



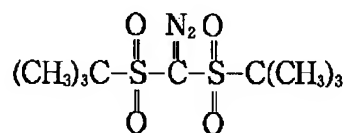
(PAG.2)



(PAG.3)



(PAG.4)

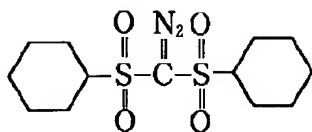


(PAG.5)

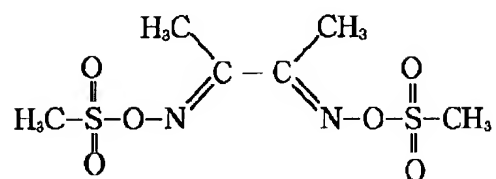
[0299]

[Formula 109]

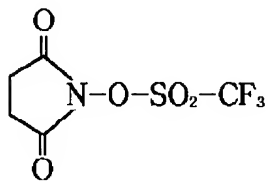




(PAG.6)



(PAG.7)



(PAG.8)

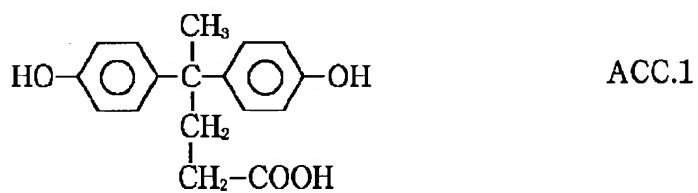
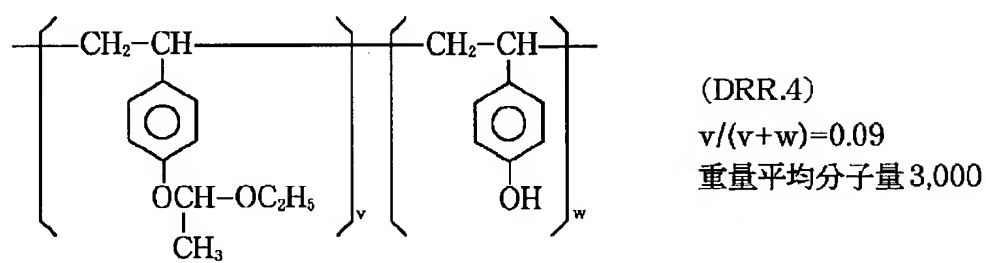
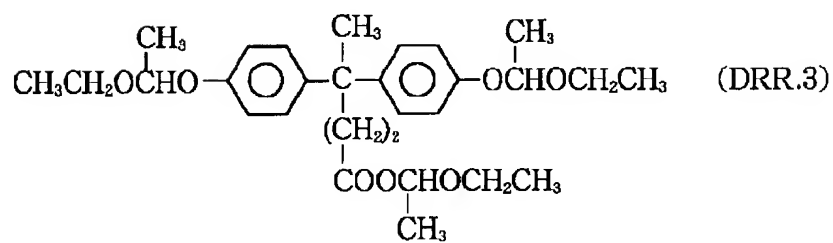
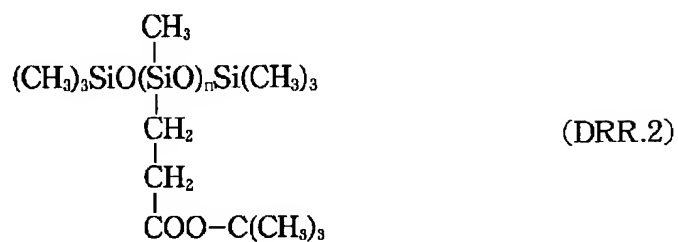
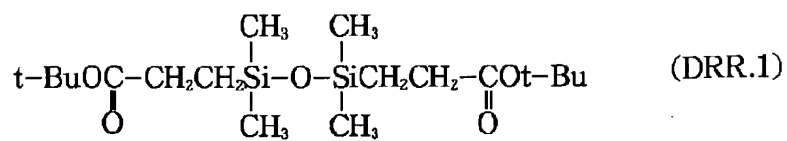
[0300]

[Formula 110]

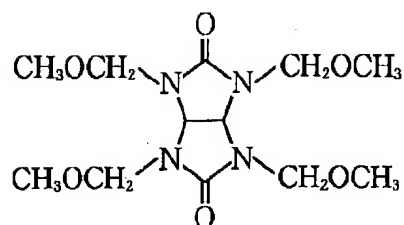
h

g cg b

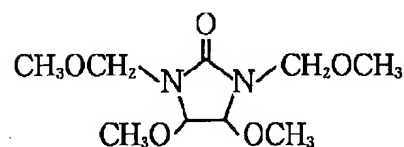
eb cg e e



[0301]  
[Formula 111]



(Crosslinker 1)



(Crosslinker 2)

[0302]

[Table 5]

実施例	レジスト材料 〔括弧内：組成比（単位：重量部）〕					感度 :Eop (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 (μm)	プロファイル	エッジ エラフネス (nm)
	ベース 樹脂	酸発生剤	溶 解 制御剤	塩基性化合物	溶媒				
30	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.8	0.16	矩形	5
31	Polym.17 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.5	0.17	矩形	5
32	Polym.18 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.15	矩形	4
33	Polym.19 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.0	0.16	矩形	5
34	Polym.20 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.5	0.16	矩形	5
35	Polym.21 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	6.0	0.16	矩形	5
36	Polym.22 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.5	0.18	矩形	7
37	Polym.23 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
38	Polym.24 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.0	0.18	矩形	7
39	Polym.25 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.5	0.16	矩形	5
40	Polym.26 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.2	0.17	矩形	5
41	Polym.27 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.5	0.17	矩形	5

[0303]

[Table 6]

実施例	レジスト材料 〔括弧内：組成比（単位：重量部）〕					感度 :E <sub>0p</sub> (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 (μm)	プロフ ファイル	エッジ ラフネ ス (nm)
	ベース 樹脂	酸発生剤	溶 解 制御剤	塩基性化合物	溶媒				
42	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	トリエタノー ルアミン (0.1)	PGMEA (600)	5.0	0.16	矩形	5
43	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	N-メチルピ ロリドン (0.05)	PGMEA (600)	2.3	0.18	矩形	9
44	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	1.8	0.18	矩形	9
45	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1) ピペリジン エタノール (0.05)	PGMEA (600)	7.2	0.16	矩形	7
46	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	トリスメトキ シメトキシエ チルアミン (0.15)	PGMEA (600)	5.2	0.15	矩形	4
47	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	トリスメトキ シエトキシメ トキシエチル アミン (0.2)	PGMEA (600)	6.0	0.15	矩形	4
48	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	DRR.1 (5)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	7
49	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	DRR.2 (5)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	7
50	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	DRR.3 (5)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.18	矩形	8
51	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	DRR.4 (5)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.18	矩形	8
52	Polym.16 (98)	PAG.2 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	3.0	0.18	矩形	7
53	Polym.16 (98)	PAG.3 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.17	矩形	8

[0304]

[Table 7]

実施例	レジスト材料 (括弧内：組成比 (単位：重量部))					感度 :Eop (mJ/ cm <sup>2</sup> )	解像度 ( $\mu$ m)	プロフ ァイル	エッジ ラフネ ス (nm)
	ベース 樹脂	酸発生剤	溶 解 制御剤 又は 架橋剤	塩基性化合物	溶媒				
54	Polym.16 (98)	PAG.4 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.5	0.16	矩形	6
55	Polym.16 (98)	PAG.5 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
56	Polym.16 (98)	PAG.6 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
57	Polym.16 (98)	PAG.7 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	2.3	0.18	矩形	8
58	Polym.16 (98)	PAG.8 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	3.0	0.18	矩形	7
59	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	ACC.1 (1)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	6
60	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	EL (600)	4.2	0.16	矩形	5
61	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	—	トリブチル アミン (0.1)	EIPA (600)	4.8	0.16	矩形	5
62	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 1 (20)	—	PGMEA (600)	8	0.20	矩形	12
63	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 1 (20)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10
64	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 2 (20)	トリブチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10

PGMEA: Propylene-glycol methyl-ether acetate EL: Ethyl lactate EIPA : [0305] As a lower layer resist ingredient, OFPR800 (Tokyo adaptation shrine make) is applied to the thickness of 1.0 micrometers, at 300 degrees C, it heated to the [example 65] silicon wafer for 5 minutes, and it was stiffened. The resist ingredient used in the example 30 on this lower layer resist film was applied and prebaked by the thickness of 0.3 micrometers by the same approach as \*\*\*\*. Subsequently, KrF excimer laser exposure and development were performed and the pattern was formed on the lower layer resist film. At this time, the perpendicular pattern could be obtained to the lower layer resist film, and the manifestation of skirt length was not accepted.

[0306] Then, it etched by making oxygen gas into an etchant gas with parallel monotonous mold sputter etching equipment. This resist film was 15 or less nm/min to the etch rates of the lower layer resist film being 150 nm/min. By etching for 15 minutes, the lower layer resist film of the part which is not covered with this resist film disappeared completely, and has formed the two-layer resist pattern with a thickness of 1 micrometers or more. This etching condition is shown below.

Quantity of gas flow: 50sccm Gas pressure: 1.3Pa, rf power:50W dc bias: 450V

[Translation done.]